# 공개특허 제2001 - 113521호(2001.12.28.) 1부.

蜀2001-0113521

# (19) 대한민국특허청(KR) (12) 공개특허공보(A)

(51) Int. CI. 7

(21) 출원번호

(22) 출원일자

(72) 발명자

(30) 우선권주장

(11) 공개번호 특2001-0113521 (43) 공개일자 2001년12월28일

10-2001-0034122 2001년06월16일 2000-182297 2000년06월16일 일본(JP)

2001-108824 2001년04월06일 일본(JP) (71) 출원인 제이에스알 가부시끼가이샤 마쯔모또 에이찌

일본 도교도 쥬오꾸 쓰끼지 2쪼메 11방 24고인터내셔널 비지네스 머신즈 코 포레이션 포만 제프리 엘

미국 10504 뉴욕주 아몬크 나시무라.유까오

일본510-0957미에껭욧까이찌시모리가야마쪼112무네102고

야마하라,노보루

일본510-0076미에껭웃까이찌시호리끼1쪼메2방25-1211고

야마모또,마사후이

일본510-0957미에껭욧까이찌시모리가야마쪼111무네203고

가지따,도부

일본510-0826미에껭욧까이찌시쥬부17-14

시모까와.쯔또무

일본513-0826미예껭스즈까시스미요시3쪼메7-36

이또,히로시

미국95120캘리포니아주산호세해리로드650앨마든리서치센터아이비엠리서치다

비젼

(74) 대리인

주성민. 장수길

# 심시청구 : 없음

(54) 강방사선성 수지 조성물

£4°

본 발명은 산 불안정기 함유 수지 및 광산발생제를 포함하는 감방사선성 수지 조성물에 관한 것이다. 상기 수지는 화학식 1의 구조를 갖는다. <화학식 1>



상기 식에서,  $\mathbf{R}^1$ 은 수소 원자, 1가 산 불안정기, 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 1 내지 6의 알칼기, 또는 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 2 내지 7의 알칼카르보닐기이고.

X<sup>'</sup>은 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분자쇄 플루오르화 알킬기이며.

 $R^2$ 는 수소 원자, 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 또는 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 플루오르화 알킬기이다. 본 발명의 수지 조성물은 방사선 투과율이 높고, 민감도가 높으며, 해상도 및 패턴 형성이 양호하고, 반도체를 높은 수율로 제조함에 있어서 화학적으로 증폭된 레지스트로서 유용하다.

색인어

산 불안정기, 광산발생제, 방서선, 수지 조성물, 레지스트

명세서

발명의 상세한 설명

발명의 목적

발명이 속하는 기술분야 및 그 분야의 종래기술

본 발명은 감방사선성 수지 조성물, 보다 구체적으로 다양한 유형의 방사선, 예출 듩어. KrF 멕시머 레이저 또는 ArF 멕시머 레이저와 같은 원거리 자외선, 신크로트론 (synchrotron) 방사선과 같은 X-선, 전자 빔과 같은 충전된 입자선을 이용한 미세조립 (microfabrication)에 유용한 화학적으로 증폭된 레지스트로서 적당한 감방사선성 수지 조성물에 관한 것이다.

#### 발명이 이루고지 하는 기술적 과제

집적 회로 장치의 조립으로 대표되는 미세조립의 분야에서, 미세조립의 선 폭이 0.20 /ms 이하가 되도록 하는 석판인쇄술은 보다 높은 종립도를 달성하기 위해 필요하다.

몽상적인 석판인쇄 방법은 방사선으로서 i-선과 같은 근거리 지외선을 이용한다. 선 폭이 1/4 마이크론 미만인 미세조립은 근거리 자외선을 사용하기 매우 어렵다는 것이 당업계에 공지되어 있다.

그러므로, 보다 짧은 파장의 방사선의 사용은 미세조립의 선 쪽이 0.20 🙉 이하가 되도록 하기 위해 연구 되어 왔다. 보다 짧은 파장의 방사선으로서 수은 램프 및 액시머 레이저의 선 스펙트럼, X-선, 전자빔 동으로 대표되는 원거리 자외선이 있을 수 있다. 이들 중 KrF 액시머 레이저 (파장: 248 nm) 및 ArF 멕시 머 레이저 (파장: 193 nm)가 주목을 끈다.

역시마 레이저 방사선에 적용가능한 감방사선성 수지 조성물로서, 산 불안정 관능기를 갖는 조성물과 방 사선조사시 (이후, '노광'이라 부름) 산을 발생하는 산 발생 조성물 (이후, '광산발생제'라 부름) 사이의 화학적 증폭 효과를 이용하는 다수의 조성물이 제안된 바 있다. 이러한 조성물은 이후 화학적으로 증폭 된 감방사선성 조성물이라 부른다.

화학적으로 중쪽된 감방사선성 조성물로서. 일본 특허 공보 제27660/1990호에는 카르복실산의 t-부틸 에 스테르 기 또는 페놀의 t-부틸카보네이트 기 및 광산발생제를 함유하는 중합체을 포함하는 조성물에 개시 되어 있다. 이 조성물은 레지스트 필쯤 상에 노광된 면적이 알칼리성 현상제에서 쉽게 용해되도록 하는 카르복실기 또는 페놀게 히드록시기와 같은 산성 기를 형성하는, 노광시 발생한 산의 작용에 의해 t-부틸 에스테르기 또는 t-부틸 카보네이트기를 방출하는 중합체의 효과를 이용한다.

통상적인 회학적으로 증폭된 감방사선성 조성물의 대부분은 영기 수지로서 페뇰 수지를 사용한다. 노광용 방사선으로 사용되는 원거리 자외선은 수지의 방향쪽 고리로 인해 흡수되고, 레지스트 필름의 바닥까지 총 분히 도달할 수 없다. 이와 같은 이유로, 방사선의 양은 필름 표면에서 보다 많고 레지스트 필름의 바닥 에서 보다 적다. 이것은 레지스트 패턴의 결정적인 용적이 필름 표면에서 보다 작고 바닥 쪽으로 보다 크 게 하여, 현상 후에 테이퍼형 프로필을 형성하게 한다. 이러한 레지스트 필름으로부터 충분한 해상력을 얻을 수 없다. 현상 후에 형성된 상기 테이퍼형 프로필은 애칭 단계 및 이온 이식 단계와 같은 후속 단계 에서 원하는 용적 정확도를 제공할 수 없다. 또한, 상기 레지스트 패턴의 구조가 상부 상에서 직시각형이 아니면, 이 레지스트는 건조 에칭 동안 보다 빨리 사라져 예칭 조건을 조절하기 어렵게 한다.

상기 레지스트 프로필은 레지스트 필름을 통과하는 방사선 투과율을 증가시킴으로써 개선할 수 있다. 예를 들면, 풀리메틸메타크릴레이트로 대표되는 (메트)아크릴레이트 수지는 원거리 자외선에 대한 우수한 루명도로 인해 방사선 투과율의 관점에서 보면 바람직하다.

일본 특허 출원 공개 제225451/1992호는 메타크릴레이트 수지를 사용하는 화학적으로 중폭된 감방사선성 수지 조성물을 제시하고 있다. 그려나, 우수한 마이크로-가공 수행능력에도 불구하고, 이 조성물은 방향 족 고리의 부재로 인한 약한 건조 에칭 내성만을 나타내어, 정확도가 높은 에칭을 수행하기 어렵게 한다. 따라서, 이 조성물은 방사선 투과율 및 건조 예칭 내성 둘다를 동시에 갖지 못한다.

조성물에 있어서 수지 조성물 내에 방향족 고리 대신에 지환족 고리를 도입하는 방법은 화학적으로 증폭된 감방사선성 수지 조성물로부터 만들어진 레지스터의 방사선 투과율에 손상을 주지 않으면서 건조 예칭 내 성을 개선시키는 수단으로서 공지되어 있다. 지환족 고리를 갖는 (메트)아크릴레이트 수지를 사용하는 화 학적으로 증폭된 감방사선성 수지 조성물은 예를 들어, 일본 특히 출원 공개 제234511/1995호에 제시되어 있다.

그러나, 이 조성물은 수지 성분인 산 불안정 관능기로서, 통상적인 산으로 비교적 용이하게 해리되는 기(예를 들어, 테트라히드로피라닐기와 같은 아세탈 관능기), 및 산으로 해리하기가 비교적 어려운 기 (예를 들어, t-부틸 에스테르기 및 t-부틸카보네이트가와 같은 t-부틸 관능기)를 포함한다. 전지의 산 불안정관능기를 포함하는 수지 성분은 우수한 민감도 및 뛰어난 패턴 형태와 같은, 레지스터로서 우수한 기본적특성을 나타내지만, 약한 저장 안정성의 문제를 갖고 있는 반면, 후자의 산 불안정 관능기를 포함하는 수지 성분은 구체적으로 민감도 및 패턴 형태의 면에서 손상된 레지스터 특성을 나타냄에도 불구하고 우수한 저장 인정성을 갖는다. 또한, 이 조성물의 수지 성분에 있는 지환적 구조의 포함은 기질에 대한 약한 부착력을 초래하는 수지의 소수성을 증가시킨다.

반도체 장치 미세조립의 최근 진보로 볼 때. 높은 방사선 무과율을 나타내고 레저스터로서 우수한 기본 특성율 갖고, 또한 원거리 자외선으로 대표되는 짧은 파장 방사선에 적용할 수 있는 화학적으로 증폭된

粤2001-0113521

감방사선성 조성물에 사용하기에 적당한 신규 수지 성분의 개발은 중요한 과제이다.

#### 발명의 구성 및 작용

j... : .

그러므로, 본 발명의 목적은 높은 방사선 투과율을 갖고 높은 민감도, 해상력 및 패턴 형태와 같은. 레지 스터로서 우수한 기본 특성을 나타내고. 또한 미세조립 동안 해상력을 손상시키지 않으면서 높은 수율로 반도체를 생산할 수 있는 신규 감방사선성 수지 조성물을 제공하는 것이다.

상기 목적은 하기 화학식 1로 표시되는 구조를 갖는 (A) 산 불안정 기 함유 수지 및 (B) 광산발생제를 포함하는 감방사선성 수지 조성물에 의해 본 발명에서 달성할 수 있다.

# 회학식 1

## 상기 식에서,

 $R^1$ 은 수소 원자, 1가 산 불안정기, 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 1 내지 6의 알킬기, 또는 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 2 내지 7의 알킬카르보닐기이고,

x<sup>1</sup>은 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 플루오르화 알킬기이며,

 $R^2$ 는 수소 원자, 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 또는 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 플루오르화 알킬기이다.

본 발명의 바람직한 실시양태에서, 상기 성분 (A)는 하기 화학식 2로 표시되는 반복 단위 (I)를 갖는 산 불안정 기 함유 수지이다.

# 회학식 2

# 상기 식에서.

 $_{
m R}^{1}$ 은 수소 원자, 1가 산 불안정기, 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 1 내지 6의 알킬기, 또는 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 2 내지 7의 알킬카르보닐기이고,

X<sup>1</sup>은 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 불루오르화 알킬기이고.

 $m R^2$ 는 수소 원자, 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 또는 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 플루오르화 알킬기이고,

 $R^3$ .  $R^4$  및  $R^5$ 는 각각 수소 원자이거나 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기. 1가 산소 함유 극성 기, 또는 1가 질소 함유 극성 기이고, n은 0 내지 2의 정수이며,

m은 0 내지 3의 정수이다.

상기 감방사선성 수지 조성물의 또다른 바람직한 실시양태에서, 상기 성분 (A)는 하기 화학식 3으로 표시 되는 반복 단위 (I) 및 반복 단위 (II)쿌 갖는, 알칼리 불용성 또는 난용성 산 불안정 기 함유 수지이다.

## 화학식 3

상기 식에서.

 $\mathbf{f}^{1}$ 은 수소 원자, 1가 산 봉안정기, 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 1 내지 6의 알킬기, 또는 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 2 내지 7의 알킬카르보닐기이고.

x<sup>1</sup>은 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 플루오르화 알킬기이고.

 $\mathrm{R}^2$ 는 수소 원자, 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분자쇄 알킬기, 또는 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 플루오르화 알킬기이고,

 $R^3$ ,  $R^4$  및  $R^5$ 는 각각 수소 원자이거나 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 앞킿기, 1가 산소 함유 극성 기, 또는 1가 질소 함유 극성 기이고,

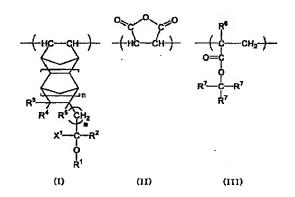
n은 0 내지 2의 정수이며.

□은 0 내지 3의 정수이다.

상기 감방사선성 수지 조성물에서, 바람직하게는 수지 성분 (A) 중의 반복 단위 (I)의 함량은 총 반복 단위의 1 내지 50 물%이다.

상기 감방사선성 수지 조성문에서, 알칼리 불용성 또는 난용성 산 불안정기 함유 수지 (A)는 하기 화학식 4의 반복 단위 (I), 반복 단위 (II) 및 반복 단위 (III)을 갖는다.

# 화학식 4



상기 식에서.

 $R^1$ 은 수소 원자, 1가 산 불안정기, 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 1 내지 6의 알킬기, 또는 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 2 내지 7의 알킬카르보닐기이고,

X<sup>1</sup>은 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 플루오르화 알켍기이고.

 $R^2$ 는 수소 원자, 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 알칼기, 또는 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 플루오르화 알칼기이고,

 $\text{R}^3$ .  $\text{R}^4$  및  $\text{R}^5$ 는 각각 수소 원자이거나 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기. 1가 산소 함유 극성 기. 또는 1가 질소 함유 극성 기이고.

n은 0 내지 2의 정수이고.

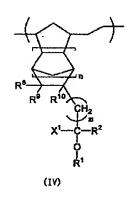
m은 0 내지 3의 정수이고.

 $R^{5}$ 는 수소 원자 또는 메틸기이며.

 $R^{7}$ 은 각각 탄소 원자수 1 내지 4의 작쇄 또는 분지쇄 알킬기, 또는 탄소 원자수 4 내지 20의 1가 지환족 탄화수소기 또는 그의 유도체이거나, 또는  $R^{7}$  중 임의의 2개가 결합하여 탄소 원자수 4 내지 20의 2가 지 환족 탄화수소기 또는 그의 유도체를 형성하고, 나머지  $R^{7}$ 은 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 알 킬기, 또는 탄소 원자수 4 내지 20의 1가 지환쪽 탄화수소 또는 그의 유도체이다.

상기 감방사선성 수지 조성물에서, 성분 (A)는 하기 화학식 5의 반복 단위 (IV)를 갖는 산 불안정기 함유 수지이다.

# 회학식 5



상기 식에서.

 $\mathbf{R}^{'}$ 은 수소 원자,  $\mathbf{17}$  산 불안정기, 산 불안정기가 없는 탄소 원자수  $\mathbf{1}$  내자  $\mathbf{6}$ 의 알킬기, 또는 산 불안정기가 없는 탄소 원자수  $\mathbf{2}$  내지  $\mathbf{7}$ 의 알킬카르보닐기이고.

x<sup>1</sup>은 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 플루오르화 알킬기이고.

 $R^2$ 는 수소 원자, 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 또는 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 쯀루오르화 알킬기이고,

 $R^8$ ,  $R^8$  및  $R^{10}$ 은 각각 수소 원자이거나 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 1가 산소 함유 극성 기, 또는 1가 질소 함유 극성 기이고.

n은 0 내지 2의 정수이며.

m은 0 내지 3의 정수이다.

상기 감방사선성 수지 조성물에서, 성분 (B)의 광산발생제는 오늄영 화합물, 할로겐 함유 회합물, 디아조 캐돈 화합물, 술폰 화합물 및 술폰산 화합물로 이루어진 군으로부터 선택되는 1층 이상의 화합물이다.

상기 감방사선성 수지 조성물은 바람직하게는 산 확산 조절제로서 질소 함유 유기 화합물을 추가로 포함한다.

상기 강방사선성 수지 조성물은 바람직하게는 산 불안정 유기 기를 갖는 지환족 첨가제를 추가로

포함한다.

상기 지환쪽 첨가제는 바람직하게는 아다만탄 유도체, 데옥시콜레이트, 리토콜레이트 및 2.5-디메달-2.5-디(아다만팊카르보닐옥시)핵산으로 이루어진 군으로부터 선택되는 1종 이상의 화합물이다.

본 발명의 다른 목적, 특징 및 장점은 하기 설명으로부터 이후에 보다 명백해질 것이다.

발명의 상세한 설명 및 바람직한 실시양태

포닐기, 메실기 등이 있을 수 있다.

#### 성분 (A)

본 발명의 성분 (A)는 상기 기재한 화학식 (이후 '구조 (1)'이라 부름)으로 표시되는 산 불인정 기 함유 수지 (이후 '수지 (A)'라 부름)이다.

본 발명의 감방사선성 수자 조성물은 헌상제에서 우수한 용해성을 나타내고 수지 (A)에 구조 (1)이 있기 때문에 현상 효과를 나타내지 않는다.

R<sup>1</sup> (이후, '산 불안정 기 (i)'라 부름)로 표시되는 1가 산 불안정 기의 예로는 3급 알킬기, 아세탈기, 치환 된 메틸기, 1-치환된 애틸기, 1-치환된 프로필기, 1-분지쇄 알킬기 (3급 알킬기푪 제외함), 실릴기, 개르 밀기, 알콕시카르보닐기, 아실기, 시클릭 산 불안정 기 등이 있을 수 있다.

산 불안정 기 (i)의 3급 알킳기의 예로는 t-부팅기, 1,1-디메틸프로찜기, 1-메틸-1-메틸프로필기, 1,1-디메틸부틸기, 1-메틸-1-애틸부틸기, 1,1-디메틸펜틸기, 1-메틸-1-에틸펜틸기, 1,1-디메틸핵실기, 1,1-디메틸현일기, 1,1-디메틸록屋기 등이 있을 수 있다.

아세달기의 예로는 메뽁시메뽁시기, 애뽁시메뽁시기, n-프로폭시메뽁시기, i-프로폭시메뽁시기, n~부목시 메록시기. t-부록시메록시기. n-펜틸옥시메록시기. n-펜틸옥시메록시기. 시클로펜탈옥시메록시기. N-플로펜탈옥시메록시기. n-펜틸옥시메록시기. n-펜탈옥시메록시기. N-플로펜탈옥시메록시기. 1-i 프로폭시메록시기. 1-i 프로폭시메록시기. 1-n-프로폭시메록시기. 1-i 프로폭시메록시기. 1-n-부목시에복시기, 1-t-부복시에복시기, 1-n-펜실옥시에복시기, 1-n-핵실옥시예복시기, 1-사칋로펜실옥시에복시기, 1-사성로로펜실옥시에복시기, 1-사성로로펜실옥시에복시기, 1-사성로로렉실(에복시)메목시기, (사용로렉실(에복시)메목시기, (사용로렉실)(메목시)메목시기, (사용로렉실)(메목시)메목시기, (사용로렉실)(사용로렉실(에복시)메목시기, (사용로렉실(사용로엑실) 목시기 등이 있을 수 있다.

치환된 메틸기의 예로는 매목시메틸기, 메틸티오메틸기, 에록시메틸기, 메틸티오메틸기, 메목시메밀기, 기, 벤질옥시메틸기, 벤질티오메틸기, 페나살기, 브로모페나살기, 메록시페나살기, 메틸티오페나살기, 쇼-메틸페나살기, 시클로프로필메틸기, 벤질기, 디페날메틸기, 트리페날메릴기, 브로모벤질기, 니트로벤질기, 메옥시벤질기, 메틸티오벤질기, 애목시벤질기, 애틸티오벤질기, 피페로날기, 메쪽시카르보날메틸기, 에록 시카르보날메틸기, n-부족시카르보날메릴기, i-프로족시카르보날메틸기, n-부족시카르보날메틸기, t-부 록시카르보닐메틸기 등이 있을 수 있다.

1-처환된 매틸기의 예로는 1-메톡시에틸기, 1-메틸티오애틸기, 1.1-디메톡시애틸기, 1-에톡시애틸기, 1-에밀티오에틸기, 1,1-디에록시에틸기, 1-페녹시에틸기, 1-페날미오에틸기, 1,1-디페녹시에틸기, 1-벤질옥 시에틸기, 1-벤질티오에틸기, 1-시물로프로필에틸기, 1-페닐에틸기, 1.1-디페닐에틸기, 1-메목시카르보닐 에틸기, 1-에목시카르보닐에틸기, 1-n-프로쪽시카르보닐에틸기, 1-i-프로폭시카르보닐에틸기, 1-n-부족시 카르보닐에탈기. 1-t-부톡시카르보닐에틸기 등이 있을 수 있다.

1-치환된 프로필기의 예로는 1-메톡시프로필기, 1-에톡시프로필기 등이 있을 수 있다.

1-분자쇄 알킬기의 예로는 i-프로필기, sec-부틸기, 1-메틸부틸기 등이 있을 수 있다.

실렬기의 예로는 트리메틴실립기, 에탈디메틸실릴기, 메릴디에틸실릴기, 트리에틸실릴기, i-프로필디메틸 실릴기, 메틸디-i-프로필실릴기, 트리-i-프로필실립기, t-부틸디메틸실릴기, 메틸디-t-부틸실릴기, 트리-t-부틸실릴기, 페닐디메틸실릴기, 메릴디메닐실릴기, 트리페닐실릴기 등이 있을 수 있다.

게르밀기의 예로는 트리메틸게르밀기, 에틸디메틸게르밀기, 메틸디메릴게르밀기, 트리메틸게르밀기, i-프로필디메틸개르밀기, 메틸디-i-프로필게르밀기, 트리-i-프로필게르밀기, t-부틸디메틸게르밀기, 메틸디-t-부틸게르밀기, 페틸디메틸게르밀기, 메틸디페닐게르밀기, 트리페닐게르밀기 등이 있

알콕시카르보닐기의 예로는 매목시카르보닐기, 애혹시카르보닐기, i-프로폭시카르보닐기, t-부족시카르보 닐기 등이 있을 수 있다.

아실기의 예로는 아세틸기, 프로피오닐기, 부터릴기, 헵타노일기, 벡사노일기, 발레릴기, 피발오일기, 이 소발레릴기, 라우로임기, 미리스토일기, 짤미토일기, 스테아로일기, 옥살릴기, 말로닐기, 숙시날기, 글루 타릴기, 아디포일기, 피페로일기, 수베로일기, 아제라오일기, 세비코일기, 이크림오일기, 프로피울오일기, 페타크림오일기, 크로토노일기, 올레오일기, 말레오일기, 푸마로일기, 메사코노일기, 캄 뮬로일기, 벤조일기, 프탈로일기, 이소프탈로일기, 테레프탈로일기, 나프토일기, 블루오일기, 히드로아트 로포임기, 메시기, 등의 의용소, 임단

시클릭 산 불안정 기의 예로는 3-옥소시클로핵실기, 테트라히드로피라닐기, 테트라히드로푸라닐기, 테트라히드로티오피라닐기, 테트라히드로티오푸라닐기, 3-브로모테트라히드로피라닐기, 4-메톡시테트라히드로피라닐기, 3-테트라히드로피라닐기, 2-옥소-4-메틸-4-테트라히드로피라닐기, 4-메톡시테트라히드로티오피라닐기, 3-테트라히드로티 오펜-1.1-디옥사이드기 등이 있을 수 있다.

이들 산 불안정 기 (i) 중, t-부틸기, 1-메톡사에톡시기, 1-에톡사에톡시기, 1-시클로헥실옥시에톡시기, 어른 도 교론을 가 (가 3. 또 누물가, 1 배독가에복지기, 1 배독자애복지기, 1 배독자애복지기, 1 비록지애복지기, 1 비록지애보기, 1 - 대본도액일복지애보기, 태트라히드로피라보기, 태트라히드로푸라보기 등이 바람직하다.

1-6개의 탄소 원자를 갖고 산 불안정 기를 갖지 않는 B<sup>1</sup>으로 표시되는 일컬기는 직쇄, 분지쇄 또는 시클릭 일 수 있고, 그 예로는 메틸기, 애틸기, n-프로필기, n-부틸기, i-부틸기, n-펜틸기, n-텍실기, 시클로펜 틸기 및 시클로헥실기가 있다.

이용 알킬기 중 메틸기, 에틸기, n-프로필기 및 시플로헥실기는 특히 바람작하다.

2-7개의 탄소 원자를 갖고 산 불안정 기를 갖지 않는 R<sup>1</sup>으로 표시되는 알킬카르보날기는 직쇄, 분자쇄 또는 사클릭일 수 있고, 그 예로는 메틸카르보날기, 에틸카르보날기, n-프로필카르보날기, n-부틸카르보날기, i-펜틸카르보날기, i-펜틸카르보날기, n-렉실카르보날기, i-펜실카르보날기, 및 사클로헥심카르보날기가 있다.

이들 알킬카르보닐기 중 메틸카르보닐기 및 메틸카르보닐기는 특히 바람직하다.

화학식 1에서 R<sup>1</sup>에 대해 특히 바람직한 기는 수소원자. 상기 기재한 바람직한 산 불안정 기 (i), 메틸기, 메틸기, 메틸카르보닐기, 메틸카르보닐기 등이다.

x<sup>1</sup>으로 표시되는, 1~4개의 탄소 원자를 갖는 직쇄 또는 분지쇄 플루오로알킬기의 예로는 플투오로메틸기, 디플루오로메틸기, 퍼플루오로메틸기, 1-플루오로메틸기, 1,1-디플루오로메틸기, 2,2,2-트리쯀투오로메틸기, 기, 퍼플루오로메틸기, 1-플루오로-n-프로필기, 1,1-디플루오로-n-프로필기, 3,3,3-트리플루오로-n-프로필 기, 3,3,3,2,2-펜타플루오로-n-프로필기, 퍼플루오로-n-프로필기, 1-플루오로-1-메틸메틸기, 2,2,2-트리플 루오로-1-메틸메틸기, 퍼플루오로-i-프로필기, 1-플루오로-n-부틸기, 1,1-디플부오로-n-부틸기, 4,4,4-트 리플루오로-n-부틸기, 4,4,4,3,3-펜타플루오로-n-부틸기, 4,4,4,3,3,2,2-헵타플루오로-n-부탈기 및 퍼플루오로-n-부틸기, 있다.

이들 플루오로알길기 중 플루오로메틸기, 디플루오로메틸기, 퍼플루오로메틸기, 1.1-디플루오로에틸기, 2.2.2-트리플루오로에틸기 및 1-플루오로-1-메틸에틸기가 바람직하다.

 $R^2$ 로 표시되는, I-10개의 탄소 원자를 갖는 직쇄 또는 분자쇄 알킬기의 예로는 메틸기, 에틸기, n-프로필기, n-부틸기, i-부틸기, i-부틸기, n-테틸기, n-테틸기, n-테틸기, n-테틸기, n-베틸기, n

이들 중 메틸기, 에틸기, n-프로필기 및 n-헥실기가 바람직하다.

이들 플루오로알킬기 중 플루오로메틽기, 디플루오로메틸기, 퍼플투오로메틸기, 1.1-디플루오로메틸기, 2.2.2-트리플루오로메틸기 및 1-플투오로-1-메틸에틸기가 바람작하다.

화학식 2에서 R<sup>2</sup>에 대해 특히 바람직한 기는 수소 원자, 메틸기, 퍼플루오로메틸기 동이다.

구조 (1)의 구체적 바람직한 예로는 하기 화학식 (1-1) 내지 (1-12)의 구조가 포함된다.

이들 중 화학식 (1-3). (1-6), (1-12) 등으로 표시되는 구조가 바람직하다.

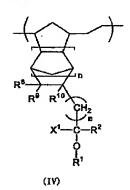
부가 축합 수지, 쯀리부가 수지, 고리-개방 중합화 수지, 축합 중합화 수지 등을 비롯한 임의의 수지는 산불안정 기쁠 갖고 있는 한 수지 (A)로서 특정한 제한 없이 사용할 수 있다. 방사선의 뿌과율 면으로 볼때, 본 발명의 수지 (A)는 방향족 고리를 포함하지 않거나, 가능한 소량의 방향족 고리를 포함한다.

본 발명의 수지 (A)의 구체적으로 바람직한 예로는 하기 화학식 2로 표시되는 반복 단위 (I)을 갖는 산 불안정 기 함유 수지 (이후. '수지 (A1)'이라 부름). 화학식 5로 표시되는 구조 단위 (IV)를 갖는 산 불 안정 기 함유 수지 (이후. '수지 (A2)'라 부름) 등이 있을 수 있다. <화학식 2>

상기 식에서

R<sup>1</sup>, x<sup>1</sup> 및 R<sup>2</sup>는 싱기 화학식 1에 대해 정의한 바와 동일하고, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> 및 R<sup>5</sup>는 개별적으로 수소 원자, 1-4개 의 탄소 원자를 갖는 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 1기 산소 함유 극성기, 또는 1가 질소 함유 극성기이고, n 은 0-2의 정수이고, m은 0-3의 정수이다.

# <화학식 5>



상기 식에서.

 $R^1$ .  $X^1$  및  $R^2$ 는 싱가 화학식 1에 대해 정의한 바와 동일하고.  $R^8$ ,  $R^9$  및  $R^{10}$ 는 개별적으로 수소 원자. 1-4개의 탄소 원자를 갖는 직쇄 또는 분지쇄 알릴기. 1가 산소 함유 극성기, 또는 1가 질소 함유 극성기이고. R은 0-2의 정수이고. R은 0-3의 정수이다.

먼저, 수지 (A1)을 설명할 것이다.

화학식 2에서 R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> 및 R<sup>5</sup>로 표시되는, 1-4개의 탄소 원자를 갖는 직쇄 또는 분지쇄 알킬기의 예로는 메틸 기, 에틸기, n-프로필기, i-프로필기, n-부틸기, i-부틸기, sec-부틸기, t-부틸기 등이 있을 수 있다.

이들 알킬기 중 메틸기 및 에틸기가 특히 바람직하다.

R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> 및 R<sup>5</sup>로 표시되는 1가 산소 함유 국성기의 예로는 히드록실기: 카르복실기: 1-4개의 탄소 원자를 갖는 직쇄 또는 분지쇄 히드록사일길기 예컨대, 히드록시메릴기, 1-히드록시메릴기, 2-히드록시메릴기, 1-히드록시메릴기, 2-히드록시메릴기, 1-히드록시-n-부탈기, 2-히드록시-n-부탈기, 2-히드록시-n-부탈기, 2-히드록시-n-부탈기, 3-히드록시-n-부탈기 및 4-히드록시-n-부틸기: 및 1-4개의 탄소 원자를 갖는 직쇄 또는 분지쇄 알콕실기 예컨대, 메톡시기, 메톡시기, n-프로폭시기, i-프로폭시기, n-부록시기, 2-메릴프로폭시기, 1-메탈프로폭시기, t-부록시기 등이 있을 수 있다.

이들 산소 함유 극성기 중 히드록실기. 카르복실기, 히드록시메틸기, 메톡사기, 에톡시기 등이 바람직하다.

 $B^3$ ,  $B^4$  및  $B^5$ 로 표시되는 1가 질소 함유 극성기의 예로는 시아노기: 2-5개의 탄소 원자를 갖는 직쇄 또는 분지쇄 시아노알킬기 예컨대, 시아노메틸기, 1-시아노에틸기, 2-시아노에틸기, 1-시아노-n-프로필기, 2-시아노-n-부틸기, 3-시아노-n-부틸기 및 4-시아노-n-부틸기가 있다.

이들 질소 함유 국성기 중 시아노기, 시아노메틸기, 1-시아노메틸기 등이 바람직하다.

화학식 2에서  $R^3$ ,  $R^4$  및  $R^5$ 로 표시되는 특히 바람직한 기는 수소 원자, 메틸기, 에틸기, 하드록실기, 카르복실기, 히드록시메틸기, 메톡시기, 에톡시기, 시아노기, 시아노메틸기, 1-시아노에틸기 등이다. 화학식 2에서 R 및 R은 0 또는 1인 것이 바람직하다.

반복 단위 (I)는 개볉적으로, 또는 두 개 이상의 조합으로 수자 (A1)에 존재할 수 있다.

본 발명에서 수지 (A1)의 바람직한 예로는 하기 화학식 3로 표시되는 반복 단위 (I) 및 반복 단위 (II) 잘 갖는, 알칼리 불용성 또는 난용성 산 불안정 기 항유 수지 (이후, '수지 (A1-1)'이라 부름), 하기 화학식 4로 표시되는 반복 단위 (I), 반복 단위 (II) 및 반복 단위 (II)를 갖는, 알칼리 불용성 또는 난용성 산 불안정 기 함유 수지 (이후, '수지 (A1-2)'라 부름) 등이 있을 수 있다. <화학식 3>

상기 식에서,

 $R^1$ ,  $X^1$  및  $R^2$ 는 상기 화학식 1에 대해 정의한 바와 동일하고,  $R^3$ ,  $R^4$ ,  $R^5$ , n 및 m은 화학식 2에서 상응하는 기호에 대해 정의한 바와 동일한 의미를 갖는다. <화학식 4>

상기 식에서.

 $B^1$ ,  $X^1$  및  $B^2$ 는 상기 화학식 1에 대해 정의한 바와 동일하고,  $B^3$ ,  $B^4$ ,  $B^5$ , D0 및 D1를 하학식 2에서 상용하는 기호에 대해 정의한 바와 동일한 의미를 갖고,  $D^8$ 1는 수소 원자 또는 메틸기를 나타내고,  $D^8$ 2은 각각 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 또는 탄소 원자수 4 내지 20의 1가 지환쪽 탄화수소기 또는 그의 유도체이거나, 또는  $D^8$ 3 중 임의의 2개가 결합하여 탄소 원자수 4 내지 20의 2가 지환쪽 탄화수소기 또는 그의 유도체를 형성하고, 나머지  $D^8$ 4 만조 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 또는 탄소 원자수 4 내지 20의 1가 지환족 탄화수소 또는 그의 유도체이다.

화학식 4에서 R<sup>7</sup>으로 표시되는 1-4개의 탄소 원자를 갖는 직쇄 또는 분지쇄 알킬기의 예로는 메틸기, 메탈기, 마-프로필기, 이소프로필기, n-부틸기, 2-메틸프로필기, 1-메틸프로필기 및 t-부틸기가 있을 수 있다. 이돌 알킬기 중 메탈기 및 메틸기가 특히 바람작하다.

4-20개의 탄소 원자를 갖는 1가 지환쪽 탄화수소가, 및 두 개의 R<sup>7</sup>의 조합으로 형성된, 4-20개의 탄소 원자를 갖는 2가 지환쪽 탄화수소가의 예로는 시클로알칸으로부터 유도된 지환쪽기, 예컨대, 노르보르난, 트리시클로데칸, 테트라시클로도데칸, 아다만탄, 시클로부탄, 시클로펜탄, 시클로렉산, 시클로렌탄 또는 시클로옥탄: 및 상기 지환쪽 가 상의 수소 원자를 1-4개의 탄소 원자를 갖는 1개 이상의 작쇄 또는 분지쇄 앞길기 예컨대, 메틸기, 에틸기, n-프로필기, 이소프로필기, n-부틸기, 2-메틸프로필기, 1-메틸프로필기 또는 t-부틸기로 대체함으로써 수독한 기가 있을 수 있다.

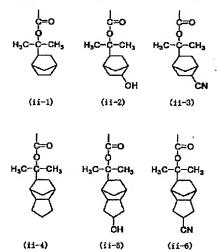
이들 1가 및 2가 지환족 탄화수소기 중 노로보르난, 트리시콜로데칸, 테트라시클로데칸 또는 아다만탄으로 부터 유도된 지환족 고리를 포함하는 기: 및 이들 지환쪽 고리 포함 기를 상기 알킬기로 치환한 기가 비람 직하다.

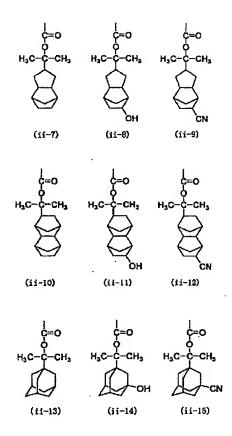
1가 및 2기 지환적 탄화수소기 유도체의 예로는 히드록실기와 같은 1개 이상의 치환체를 갖는 기: 카르복실기: 1-4개의 탄소 원자를 갖는 직쇄 또는 분지쇄 히드록시알킬기, 예컨대, 히드록세메틸기, 1-히드록시에틸기, 2-히드록시-n-프로필기, 2-히드록시-n-프로필기, 3-히드록시-n-부틸기, 3-히드록시-n-부틸기, 3-히드록시-n-부틸기, 3-히드록시-n-부틸기, 및 히드록시-n-부팅기: 1-4개의 탄소 원자를 갖는 직쇄 또는 분지쇄 알콕실기, 예컨대, 메록시기, 메톡시기, n-프로쪽시기, 2-프로폭시기, n-부목시기, 2-메틸프로폭시기, 1-메틸프로폭시기 및 t-부록시기: 사아노기: 2-5개의 탄소 원자를 갖는 직쇄 또는 분지쇄 시아노알리기, 예컨대, 서야노메틸기, 1-시아노메틸기, 2-시아노메틸기, 1-시아노프로필기, 2-시아노프로필기, 3-시아노프로필기, 1-시아노부틸기 등이 있을 수 있다.

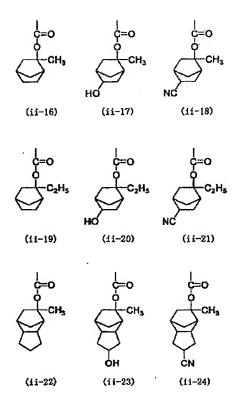
이들 차환체 중 히드콕실기, 카르복실기, 히드콕시메탈기, 사아노기, 사아노메틸기 등이 바람직하다.

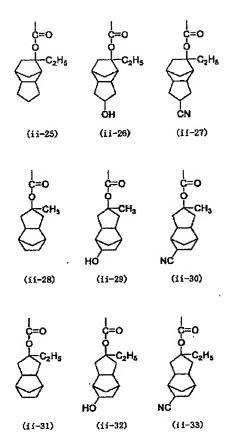
화학식 4에서 빈복 단위 (배)의 기 -C00-C(R<sup>7</sup>)3는 카르보닐옥시기 (C00<sup>-</sup>) 및 기 -C(R<sup>1</sup>)3에서 해리되고, 본 원에서 산 불안정 기 (ii)라고 부른다.

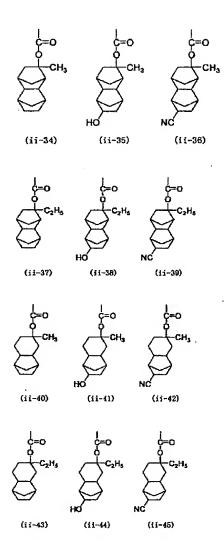
산 불안정 기 (ii)의 구체적으로 바람직한 예로는 t-부록시카로보닐기 및 하기 화학식 (ii-1) 내지 (ii-57)로 표시되는 기가 있다.

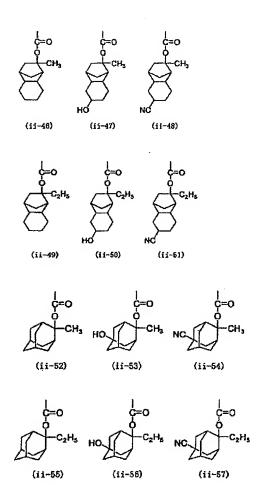










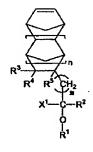


اد دانسود

이들 산 볼안정 유기기 (ii) 중에서 t-부옥시 카르보닐기, 1-메틸시글로펜틸옥시카르보닐기, 1-메탈시글로 헥실옥시카르보닐기 및 화학식 (ii-1), (ii-2), (ii-10), (ii-11), (ii-13), (ii-14), (ii-16), (ii-17), (ii-22), (ii-23), (ii-34), (ii-35), (ii-40), (ii-41), (ii-52) 및 (ii-53)으로 표시되는 기가 특히 바 람직하다.

수지 (A1), 수지 (A1-1) 및 수지 (A1-2)의 반복 단위 (I)를 제공하는 단량체의 예로서 하기 화학식 6으로 표시되는 화합물 (이후 '노르보르빈 유도체 ( $\alpha$ 1)'이라 함)을 들 수 있다.

#### 화학식 6



식 중.  $R^1$ .  $X^1$  및  $R^2$ 는 상기 화학식 1에서 정의된 바와 동일하고,  $R^3$ ,  $R^4$ ,  $R^5$ . n 및 m은 화학식 2의 상응하는 기호에 대하여 정의된 바와 동일한 의미를 갖는다.

- η 및 페이 0인 화학식 6을 갖는 노르보르넨 유도체 (α1)의 예로는 하기 화합물들을 들 수 있다.
- 5-(2,2,2-트리플루오로-1-히드톡시에틸) 비시클로[2,2,1] 헵트-2-엔,
- 5-(2.2.2-트리플루오로-1-메틸-1-히드록시에틸)비시클로[2.2.1] 헵트-2-엔,
- 5-(2.2.2-트리플루오로-1-트리플루오로메틸-1-히드콕시메틸)버시콜로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5-(2.2.2-트리플루오로-1-페톡시예틸)비시클로[2.2.1] 헵토-2-엔.
- 5-(2,2,2-트리플루오로-1-메틸-1-메톡시에틸)비시클로[2,2,1]헵트-2-엔,
- 5-(2.2.2-트리쯀루오로-1-트리퓰루오로메틸-1-메톡시메틸)비시클로[2.2.1] 햅트-2-엔.
- 5-(2.2.2-트리플루오로-1-메틸카르보닐옥시에팅) 비사클로[2.2.1] 헵트-2-엔,
- 5-(2,2,2-트리플루오로-1-메틸-1-메틸카르보닕옥시에틸)비시킇로[2,2,1]헵트-2-에.
- 5-(2,2,2-트리플루오로-1-트리플루오로메틸-1-메틸카르보닐육시에틸)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5-(2,2,2-트리플루오로-1-t-부혹시카르보날옥시에틸)비시콜로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5-(2,2,2-트리플루오로-1-메틸-1-t-부목시카르보닐육샤애틸)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔, 및
- 5-(2.2.2-트리플루오로-1-트리플루오로매틸-1-t-부목시카르보날옥시에틸)비시클로(2.2.1]햅트-2-엔.
- n이 0이고 m이 1인 노르보르넨 유도체 (α1)의 특정 예로는 하기 화합물들을 들 수 있다.
- 5-(2-트리플루오로메틸-2-히드록시에틸)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5-(2-트리플루오로메틸-2-메틸-2-히드록시에틸)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5-[2.2-비스(트리쯜뿌오로메틸)-2-하드록시에탈]비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5-(2-트라쯀루오로메틸-2-메톡시에틸)비시콜로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5-(2-트리 쯮무오로메틸-2-메틸-2-메톡시에틸)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5-[2,2-비스(트리퓰루오로메틽)-2-메톡시에틸]비시쿭로[2.2.1]혭트-2-엔,
- 5-[2-트리플뿌오로메틸-2-메틸카르보닐옥시에틸]비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5-(2-트리쯀투오로메틸-2-메틸-2-메틸카르보닐옥시에틽)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5-[2,2-비스(트리플추오로메틸)-2-메틸카르보닐옥시에틸]비시클로[2,2,1]헵트-2-엔.
- 5-[2-트리플루오로메틸-2-t-부뽁시카르보닏옥시에틸)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5-(2-트리퓰루오로메틸-2-메틸-2-t-부톡시카르보닐목시에틸)비시큘로[2.2.1]헵트-2-엔, 및
- 5-[2,2-비스(트리플루오로메틸)-2-t-부톡시카르보닐옥시에틸]비시클로[2.2.1]햅트-2-엔\_
- n이 1이고 m이 0인 화학식 6을 갖는 노르보르넨 유도체 (α1)의 예로는 하기 화합물들을 들 수 있다.
- 8-(2.2.2-트리플루오로-1-히드록시에팋)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-(2.2.2-트리쯀루오로-1-메틸-1-히드록시에틸)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔,
- 8-(2.2.2-트리플루오로-1-트리플루오로메틸-1-히드록시애틸)테트라시콜로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.

- 8-(2,2.2-트리플투오로-1-메목시에틸)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-앤,
- 8-(2,2,2-트리플루오로-1-메틸-1-메톡시에팊)테트라시클로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크-3-멘,
- 8-(2.2.2-트리플루오로-1-트리플루오로메탈-1-메톡시에턽)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-(2,2,2-트리플루오로-1-메틸카르보닐옥시에틸)테트라시클로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크-3-예,
- 8-(2.2.2-트리 麥루오로-1-메틸-1-메틸카르보닐옥시에틽) 테트라시 콢로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>] 도데 크-3-앤.
- 8-(2.2.2-트리플투오로-1-트리쯀투오로메틸-1-메틸카르보닐옥시에틸)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-(2,2.2-트리플루오로-1-t-부톡시카르보닐옥시에탈) 테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔,
- 8-(2,2,2-트리쯜루오로-1-메틸-1-t-부톡시카르보닐옥시에틸)테트라시클로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-(2,2,2-트리플루오로~1-트리플루오로메틸~1-t-부톡시카르보닐옥시에틸)테트라시큪로[4.4.0.1<sup>2,5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
- n이 1이고 m이 1인 화학식 6을 갖는 노르보르넨 유도체 (α1)의 예로는 하기 화합물들을 들 수 있다.
- 8-(2-트리플루오로메틸-2-하드혹시에틸)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2,5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
- 8~(2~트리플루오로메틸-2-메틸-2-허드록시에틸)테트라시큻로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-에
- 8-[2.2-비스(트리ᅗ투오로메틸)-2-하드록시에틸]테트라시콜로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도테크-3-예.
- 8-(2-트리 쯀루오로메틸-2-메톡시에틸)테트라시플로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데 ㅋ-3-에
- 8-(2-트라플루오로메틸-2-메틸-2-메톡시에틸)테트라시클로[4.4.0,1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-9%.
- 8-[2.2-비스(트리플루오로메틸)-2-메톡시에틸]테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-[2-트려쯎뿌오로메탈-2-메틸카르보닐옥시에틸]테트라시콜로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-(2-트리플루오로메틸-2-메틸-2-메틸카르보날옥시에틸)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-[2,2-비스(토리플루오로메틸)-2-메틸카르보닣옥시에틸]테트라시클로[4.4.0.1<sup>2,5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-[2-트리플루오로메틸-2-t-부록시카르보닐옥시에틸]테트라시클로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크-3-에,
- 8-(2-트리플후오로메틸-2-메틸-2-t-부록시카르보닐옥사에틸)테트라시블로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도테크-3-에 및
- 8-[2.2-비스(트리플루오로메틸)-2-t-부톡시카르보닐옥시에틸]테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-메.
- 이들 노르보르넨 유도체 (α1)중에서는 하기 화합물들이 바람직하다.
- 5-(2,2,2-트리플루오로-1-트리플루오로메틸-1-히드록시에틸)비시플로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5-(2.2.2-트리플투오로-1-트리퓰투오로메틸-1-메톡시에틸)비시블로[2.2.1]헵트-2-앤.
- 5~(2,2,2-트리플루오로-1-트리플루오로메틸-1-메틸카르보닐옥사에틸)비시클로[2,2,1]헶트-2-엔.
- 5-(2.2.2-트리플루오로-1-트리플루오로메틸-1-t-부복시카르보닐옥시에틽)비시큹로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5-[2.2-비스(트리플루오로메틸)-2-히드록시에틸]비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5-[2,2-비스(트리플루오로메틸)-2-메톡시에틸]비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5-[2.2-비스(트리퓰루오로메틸)-2-메틸카르보닐옥시에틸]비시클로[2.2.1]헵트-2-앤,
- 5-[2,2-비스(트리플루오로메틸)-2-t-부톡시카르보닐옥시에틸]비시클로[2,2,1] 헵트-2-엔,
- 8-(2.2.2-트리플루오로-1-트리플루오로메틸-1-히드폭시에틸)테트라시콜로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-(2.2.2-트리쯀루오로-1-트리플루오로메틸-1-메혹시애틸)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-(2,2,2-트리플루오로-1-트리플루오로메탈-1-메탈카르보닐옥시에틸)테트라시클로[4.4.0.1 $^{2.5}$ .1 $^{7.10}$ ]도데크-3-엔.
- 8~(2,2,2~트리플루오로-1-트리플루오로메틸-1-t-부록시카르보닐옥시에틸) 태트라시클로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-[2.2-비스(트리플루오로메틸)-2-히드록시에틸]테트라시클로[4.4.0.1<sup>2,5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-예.

8~[2,2~비스(트리플루오로메틸)~2~메톡시에틸]데트라시클로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크~3~예.

8-[2.2-비스(트리플루오로메틸)-2-메틸카르보닐옥시에틸]테트리시클로[4.4.0,1<sup>2.5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔,

8-[2.2-비스(트리플루오로메틸)-2-t-부똑시카르보닐옥시에틸]테트라시콜로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>] 도데크-3-예.

노르보르넨 유도체 (α1)은 문헌 [Hiroshi Ito. The American Chemical Society Symposium (1998). Preprint, pages 208-211]에 개시된 방법에 의해 합성될 수 있다.

수지 (AI-1) 및 수지 (AI-2)의 반복 단위 (II)를 제공하는 단량체는 말레산 무수물이다. 말레산 무수물은 노르보르넨 유도체 ( $\alpha$ 1), 아래에 기재된 노르보르넨 및 노르보르넨 유도체 ( $\beta$ -1), 및 다른 노르보르녠 유도체와 양호하게 공중합한다. 말레산 무수물과의 공중합은 생성된 수지 (AI-1) 및 수지 (AI-2)의 분자량을 원하는 수준으로 증기시킨다.

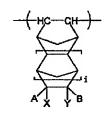
수지 (A1-2)의 반복 단위 (III)콜 제공하는 단량체는 카르복실기를 산 불안정기 (ii)로 전화시켜 (메트)아크릴산으로부터 유도된 화합물이다.

반복 단위 (III)는 개별적으로 또는 2개 이상이 함께 수지 (A1-2)에 존재할 수 있다.

수지 (A1), 수지 (A1-1) 및 수지 (A1-2)는 반복 단위 (I), (II) 또는 (III) 외에 1종 이상의 반복 단위 (이후 '다른 반복 단위 (a)'라 함)를 포함할 수 있다.

다른 반복 단위 (a)의 예로는 하기 화학식 7로 표시되는 산 불안정기를 힘유히는 반복 단위 (이후 '반복 단위 (7)'이라 함)를 들 수 있다.

#### 회학식 7



식 중. A 및 B는 각각 수소 원자, 또는 산의 존재하에 산 작용기를 해리하고 생성하는 탄소 원자수 20 이하의 산 불안정기를 나타내고 (1종 이상의 A 및 B는 산 불안정기임), X 및 Y는 각각 수소 원자, 또는 탄소원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 1가 알킬기를 나타내고, i는 0 내지 2의 정수이다.

상기 산 불안정기 (ii)외에 화학식 7의 A 또는 B로 표시되는 산 불안정기의 예로는 하기 기들을 들 수 있다.

다. 전쇄. 분지쇄 또는 시클릭 알콕시카르보닐기, 예컨대 에톡시카르보닐기, 예목시카르보닐기, n-프로족시카로보닐기, 2-메탈프로픽시카르보닐기, 1-메달프로픽시카르보닐기, n-벡심옥시카르보닐기, n-베탈프로픽시카르보닐기, n-메탈프로픽시카르보닐기, n-메탈프로픽시카르보닐기, n-메탈프로픽시카르보닐기, n-메탈르로메카르보닐기, n-메탈르로메카르보닐기, n-메탈르로메탈옥시카르보닐기, n-메탈옥시카르보닐기, n-메탈옥시카르보닐기, n-메탈옥시카르보닐기, 사를로메탈옥시카르보닐기, 시를로메탈옥시카르보닐기, 시를로메탈옥시카르보닐기, 시를로메탈옥시카르보닐기, 시를로메탈옥시카르보닐기, 시를로메탈옥시카르보닐기, 이로알옥시카르보닐기, 에컨대 메녹시카르보닐기, 시를로메탈옥시카르보닐기, 이로알옥시카르보닐기, 에컨대 메독시카르보닐기, 이로알옥시카르보닐기, 에컨대 메독시카르보닐기, 이로보닐기, 1-나프탈옥시카르보닐기, 에컨대 메로옥시카르보닐기, 대로옥에따옥시카르보닐기, 대비탈옥시카르보닐기, 1-마프로록시에록시카르보닐기, 1-마르로록시에록시카르보닐기, 1-대를로록에 기르보닐기, 1-대를로록시에록시카르보닐기, 1-대를로록시에록시카르보닐기, 1-대를로록시)에록시카르보닐기, 1-(1'-메탈프로록시)에록시카르보닐기, 1-(1'-메탈프로록시)에록시카르보닐기, 1-(1'-메탈프로록시)에록시카르보닐기, 1-(1'-메탈프로록시)에록시카르보닐기, 1-(1'-메탈옥시에록시카르보닐기, 1-(1'-메탈옥시에록시카르보닐기, 1-(1'-마탈옥시에록시카르보닐기, 1-(1'-마크탈옥시에록시카르보닐기, 1-(1'-마크탈옥시에록시카르보닐기, 1-(1'-마크탈옥시)에록시카르보닐기, 1-(1'-마크탈옥시)에록시카르보닐기, 1-(1'-마크탈옥시)에록시카르보닐기, 1-(1'-마크탈옥시)에록시카르보닐기, 1-(1'-마크탈옥시)에록시카르보닐기, 1-(1'-마크탈옥시)에록시카르보닐기, 1-대비탈옥시)에록시카르보닐기, 1-대비탈옥시)에록시카르보닐기, 1-대비탈옥시)에록시카르보닐기, 1-대비탈프로록시카르보닐기, 1-대비탈프로록시카르보닐기, 1-대탈프로록시카르보닐기, 1-대를프로록시카르보닐기, 1-마르록프로록시카르보닐기, 1-마르록시카르보닐미를기, 1-마르록시카르보닐메탈기, 1-마르록시카르보닐메탈기, 1-마르로를메탈기, 1-바르로닐메탈기, 1-바르지카르보닐메탈기, 1-바르지르니탈에탈기, 1-바르지르니탈에탈기, 1-바르지르니탈이탈기, 1-바르지르니탈이탈기, 1-바르지르니탈이탈기, 1-바르지르니탈이탈기, 1-바르지르니탈에탈기, 1-바르지르니탈에탈기, 1-바르지르니탈에탈기, 1-바르지르니탈에탈기, 1-바르지르니탈에탈기, 1-바르지르니탈에탈기, 1-바르지르니탈에탈기, 1-바르지르니탈에탈기, 1-바르지르니탈리에탈기, 1-바르지르니탈에탈기, 1-바르지르니탈에탈기, 1-바르지르니탈에탈기, 1-바르지르니탈리지르니탈리지르티크로닉메탈기, 1-바르지르니탈리지르니탈에탈기, 1-바르지르니탈리지르티크리탈리지르티크리탈리지르티크리탈리지르티크리탈리지르티크리탈리지르티크리탈리지르티크리탈리지르티크리탈리지르티크리탈리지르티크리탈리지르티크리탈리지르티크리탈리지르티크리탈리지르티크리탈리지르티크리탈리지르티크리탈리지르티크리크리탈리지르티크리크리탈리지르티크리크리탈리지르티크리탈리지르티크리크리탈리지르티크리크리탈리지르티크리탈리지르티크리크리탈리지르티크리탈리지르티크리크리탈리지르티크리크리탈리지르티크리크리크리탈리지르티크리탈리지르티크리탈리지르티크리크리크리탈리지르티크리크리크리탈리지르티크리크리탈리지르크

널에틸기. 2-t-부톡시카르보닐에틸기, 2-시콜로헥실옥시카르보닐에틸기 및 2-(4'-t-부탈시콜로헥실옥시카르보닐에틸기: 2-아릴옥시카르보닐에틸기. 예전대 2-폐녹시카르보널에틸기. 2-(4'-t-부탈페녹시카르보닐)에틸기: 2-아르알킬옥시카르보닐에틸기. 예전대 2-벤질옥시카르보닐에틸기. 예전대 2-벤질옥시카르보닐에틸기, 예전대 2-벤질옥시카르보닐에틸기, 2-(4'-t-부탈벤접옥시카르보닐)에틸기, 2-대네틸옥시카르보닐에틸기, 에트라히드로파라닐옥시카르보닐기. 및 10트라히드로파라닐옥시카르보닐기.

이듈 산 불안정 유기기 (iii) 중, t-부톡시카르보닐기 및 식 (ii-1), (ii-2), (ii-10), (ii-11), (ii-13), (ii-14), (ii-16), (ii-17), (ii-22), (ii-23), (ii-34), (ii-35), (ii-40), (ii-41), (ii-52) 및 (ii-53)으로 표시되는 기들이 특히 바람직하다.

이들 기 중, 화학식 -C00R' (여기서, R'는 탄소 원자수 1 내지 19의 직쇄, 분지쇄 또는 시클릭 알킴기를 나타냄) 또는 화학식 -C00CH<sub>2</sub>C00R' (여기서, R'는 탄소 원자수 1 내지 17의 직쇄, 분지쇄 또는 시클릭 알 킬기를 나타냄)에 상용하는 기들이 바람직하다.

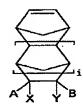
X 또는 Y로 표시되는 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기의 예로는 메탈기, 애탈기, n-프로 필기, 이소프로필기, n-부탈기, i-부탈기, sec-부탈기, t-부탈기 등을 뜰 수 있다.

이들 알칼가 중, 메틸기 및 에틸기가 특히 바람직하다.

화학식 5의 i는 0 또는 1 인 것이 바람직하다.

반복 단위 (7)용 제공하는 단량체의 예로서, 하기 화학식 8 (이후 '노르보르넨 유도채 (B-1)'이라 함)로 표시되는 화합물들을 들 수 있다.

## 회학식 8



식 중, A, B, X, Y 및 i는 화학식 7에 정의된 바와 동일한 의미를 갖는다.

노르보르넨 유도체 (p-1)의 예로서 A 및 B 중 하나 또는 모두가 산 불안정기 (ii)이며, A 및 B의 나머지, X 및 Y가 수소 원자이며, i가 0인 화학식 8의 화합물: A 및 B 중 하나 또는 모두가 산 불안정기 (ii)이며, A 및 B의 나머지, X 및 Y가 수소 원자이며, i가 1인 화학식 8의 화합물: 및 하기 화합물들이 있다.

5-메목시카르보닐비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,

5-에쪽시카르보닐비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.

5-n-프로폭시카르보닐비시클로[2.2.1] 햅트-2-엔.

5-i-프로퓩시카르보닐비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.

5-n-부톡시카르보닐비시클로[2.2.1] 헵트-2-엔.,

5~(2'-메틸프로폭시카르보닖)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.

5-(1'-메틸프로폭시카르보닐)비시클로[2.2.1] 헵트-2-엔,

5-t-부록시카르보닐비시클로[2.2.1] 혭 또-2-엔.

5-시클로펜틸옥시카르보닐비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.

5-(1'-메틸시클로펜틸옥시카르보닐)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.

5-시클로헥실옥시카르보닕비시클로[2.2.1]헵트-2-앤,

5-(1'-메틸시클로헥실옥시카르보날)비시클로[2.2.1]헵트-2-앤,

5-(4'-t-부틸시클로헥실옥시카르보닐)비시블로[2.2.1]헵트-2-엔,

5-페녹시키르보닐비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.

5-(1'-에톡시에뽁시카르보날)비시큡로[2.2.1]헵트-2-엔,

5-(1`-시클로헥실옥시에뽁시카르보닐)배시클로[2.2.1]헵트-2-엔,

5-t-부족시카르보닐메꼭시카르보닐비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.

5-테트라히드로푸라닐옥시카르보닐비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,

59~20

- 5-테트라히드로피라닐옥시카르보닐비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5-메틸-5-메톡시카르보닐비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5-메틸-5-에톡시카르보닐비시클로[2.2.1]헵트-2-앤.
- 5-메틸-5-n-프로폭시카르보닐비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5-메틸-5-i-프로폭시카르보닐비시클로[2.2.1] 헵트-2-앤.
- 5-메틸-5-n-부록시카르보닐비시클로[2.2.1]햅트-2-엔,
- 5-메틸-5-(2'-메틸프로폭시카르보닐)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5-메틸-5-(1'-메틸프로폭시카르보닐)비시클로[2.2.1] 헵트-2-앤,
- 5-메틸-5-t-부목시카르보닐비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5-메틸-5-시클로헥실옥시카르보닐비시클로[2.2.1]헵트-2-에.
- 5-메틸-5-(4'-t-부틸시클로헥실옥시카르보닐)비시클로[2.2.1]헵트-2-앤.
- 5-메틸-5-페녹시카르보닐비시쿌로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5-메틸-5-(1'-에톡시에톡시카르보닐)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5-메틸-5-(1'-시클로핵실옥시에쪽시카르보닐)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5-메틸-5-t-부뽁시카르보닐메뽁시카르보닐비시클로[2.2.1]헵트-2-에.
- 5-메틸-5-테트라히드로푸라날옥시카르보날버시클로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5-메틸-5-테트라히드로피라닕옥시카르보닐비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5.6-디(메혹시카르보닐)배시클로[2.2.1]혭트-2-엔,
- 5.6-디(예뽁시카르보닐)비시클로[2.2.1] 헵트-2-엔.
- 5.6-디(n-프로폭시카르보닐)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5.6-디(i-프로쪽시카르보닐)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5,6-디(n-부톡시카르보날)비사클로[2.2.1]헶트-2-메.
- 5.6-디(2'-메틸프로푹시카르보날)비시콜로[2.2.1] 헵트-2-엔,
- 5,6-디(1'-메틸프로쪽시카르보닐)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5,6-디(t-부록시카르보닐)비시콜로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5.6-디(시클로펜틸옥시카르보닕)비시클로[2.2.1]햅트-2-엔.
- 5,6-디(1'-메틸시클로펜틸옥시카르보닐)비시클로[2.2.1] 헵트-2-엔.
- 5,6-디(시클로헥실옥시카르보닐)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5.6-다(1'-메틸시클로핵실육시카르보닐)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5,6-디(4'-t-부틸사클로헥실육사카르보닐)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5,6-디(페녹시카르보날)비사클로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5.6~디(1'-에뽁시에톡시카르보날)비서클로[2.2.1] 헵트-2-엔,
- 5.6-디(1'-시클로핵실옥시에뽁시카르보닐)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5,6-디(t-부목시카르보닐메목시카르보날)비사클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5.6-디(테트라히드로푸라닐옥시카르보닕)비사클로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5.6-디(테트라히드로피라닐옥시카르보닐)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 8-메록시카르보틸테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-에톡시카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2,5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-앤.
- B-n-프로폭시카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-앤.
- 8-i-프로쪽시카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔,
- 8-n-부톡시카르보날테트라시클로[4.4.0.1<sup>2,5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-(2'-메틸프로폭시)카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-(1'-메틸프로폭시)카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-앤.

```
8-t-부뽁시카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
8-시클로펜틸옥시카르보닐테트라시클로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크-3~에
8-(1'-메틸시클로펜틸옥시카르보닐)테트라시클로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>] 도데크-3-에,
8-시클로헥실목시카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-멘,
8-(1'-메틸시클로핵실옥시카르보닐) 테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>] 도테크-3-엔.
8-(4'-t-부틽시골로헥실옥시)카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
8-페녹시카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2,5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-메.
8-(1'-예록시에목시)카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
8-(1'-시클로핵실옥사에꼭시)카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
8-t-부톡시카르보닐메톡시카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
8-테트라히도로푸라닐육시카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
8-테트라히드로피라닐옥시카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-앤,
8-메탈-8-메톡사카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도테크-3-엔.
8-메탈-8-애복시카르보닐테트라시클로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>] 도데크-3-에
8-메틸-8-n-프로폭시카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
8-메틸-8-i-프로폭시카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-멘,
8-페틸-8-n-부톡시카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2,5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
8-메틸-8-(2'-메틸프로폭시)카르보닐테트라시콜로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
8-메틽-8-(1'-메틸프로쪽서)카르보닐테트라시클로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크-3-메.
8-메월-8-t-부록시카르보닐테트라시클로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크-3-9U.
8-매달-8-시골로핵실육시카르보닐테트라시골로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>] 도데 크-3-엔,
8-메틸-8-(4'-t-부틸시클로헥실옥사)카르보닐테트라시쿭로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔,
8-메틸-8-페녹시카르보닐데트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도테크-3-멘.
8-메틸-8-(1'-에뽁시에뽁시)카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도테크-3-엔.
8-메틸-8-(1'-시클로핵실옥시에복시)카르보닐테트라시쿨로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔,
8-메틸-8-t-부톡시카르보닐메톡시카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
8-메틸-8-태트라히드로푸리날옥시카르보닐테트라사를로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데ㅋ-3-예.
8-메틸-8-테트라히드로피라닐옥시카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
8.9-디(메톡시카르보닐)테트라시콜로[4.4.0.1<sup>2,5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔,
8.9-디(에록시카르보닐)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
8.9-디(n-프로쪽시카르보닐)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도테크-3-엔,
8.9-디(i-프로폭시카르보닐)테트라시쿨로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크~3-앤.
8,9-디(n-부톡시카르보닕)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔,
8.9-다(2'-메틸프로폭시카르보날)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>] 도데크-3-앤,
8,9-디(1'-메틸프로폭시카르보닐)테트라시콜로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>] 도데크-3-예.
8.9-다(t-부목시카르보닝)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>1도데크-3-메
```

- 8.9-디(시클로팬틸옥시카르보닐)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-에.
- 8.9-디(1'-메틸시쿨로펜틸목서카르보닐)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
- 8.9-디(시클로헥실옥사카르보닐)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔,
- 8.9-다(1'~메틸시클로헥실옥시카르보닐)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔,
- 8.9-디(4'-t-부틸시클로헥실옥사카르보닐)테트라사클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
- 8.9~디(페녹시카르보님)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
- 8,9~다(1'-예뽁시에뽁시카르보날)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-예.
- 8.9-디(1'-시클로헥실옥사에목사카르보닐)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-앤.
- 8.9-디(t~부톡시카르보닐메뽁시카르보닐)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크~3-엔.
- 8.9-디(테트라히드로쭈라닐옥시카르보날)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도테크-3-엔, 및
- 8.9-디(테트라히드로피라닐옥시카르보닐)테트라시쿨로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-예.

이들 노르보르넨 유도체 (β-1) 중. A 및 B 중 하나 또는 모두가 t-부목시카르보닐기, 1-메틸시클로펜틸옥 사카르보닐기, 1-메틸시클로펜틸옥 사카르보닐기, 1-메틸시클로펜틸옥 사카르보닐기, 1-메틸시클로펜틸옥 (ii-14), (ii-16), (ii-17), (ii-22), (ii-23), (ii-34), (ii-35), (ii-40), (ii-41), (ii-15), (ii-17), (ii-17), (ii-17), (ii-18), (ii-18)

이돌 바람직한 노르보르넨 유도체 (β-1)은 또한 아래에 기재되어 있는 수지 (A2)의 다른 반복 단위 (b)를 제공하는 단량체로서 사용될 수 있다.

다음 화합물들은 반복 단위 (7) 이외의 반복 단위 (a)를 제공하는 단량체의 예로서 제시될 수 있다:

노르보르넨 (구체적으로는, 비시뮬로[2.2.1]헵트-2-엔),

- 5-메틸비시클로[2.2.1]헵트-2-앤,
- 5-에틸비시클로[2.2.1]헵트-2-엔.
- 5-히드록시비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 5-히드록시메틸비시클로[2.2.1]헵트-2-엔,
- 테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-메틸테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도테크-3-메.
- 8-에틸테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔,
- 8-하도록시테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-하드록시메틸테트라시클로[4.4.0.1<sup>2,5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-에.
- 8-플루오로테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-메.
- 8-플루오로메틸테트라시클로[4.4.0.1<sup>2,5</sup>.1<sup>7,10</sup>] 도데크~3-앤.
- 8-디플루오로메틸테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
- 8-트리플후오로메탈테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔,
- 8-펜타퓰투오로에틸테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-91.
- 8.8-디플루오로테트라시쿨로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔,
- 8.9-디플루오로태트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
- 8.8-비스(트리쯀루오로메틸)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔,

- 8,9-버스(트리플루오로메틸)테트라시클로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크-3-앤,
- 8-메틸-8-트라플루오로메틸테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-에.
- 8.8.9-트리플후오로테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-예.
- 8.8.9-트리스(트리플루오로메틸)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>-1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔.
- 8.8.9,9-톄트라플루오로테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔,
- 8,8,9,9-테트라커스(트리플루오로메틸) 테트라시클로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>] 도테크-3-91,
- 8,8-디플루오로-9.9-비스(트리플루오로메틸)테트라사콜로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔,
- 8,9-다 쯀루오로-8,9-비스(트리플루오로메틸)테트라시콜로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도테크-3-엔,
- 8.8,9-트리플루오로-9-트리쬴루오로메틸테트라시클로[4.4.0,1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔.
- 8.8.9-트리플루오로-9-트리플루오로메혹시테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크-3-예.
- 8.8,9-트리퍌쿠오로-9-펜타뀰루오로프로폭시태트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔,
- 8-플투오로-8-펜타퓰투오로예틸-9,9-비스(트리플루오로메틸)-테트라서쿨로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-에.
- 8.9-디쫄투오로-8-햅타쯀투오로이소프로필-9-트리쯀투오로메틸-테트라시妻로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>] 도데크-3-에
- 8~클로로-8,9,9-트리플루오로테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-멘,
- 8.9-디클로로-8.9-비스(트리플루오로메틸)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔,
- 8~(2',2',2'-토리플루오로카르보에록시)테트라시골로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-앤, 및

8-메틸-8-(2'.2'.2'-트리플루오로카르보에목시)테트라시클로(4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔과 같은 노르보르 덴류 또는 이동 노르보르덴류의 유도체 (이하에서는 '노르보르넨 회합물 (β-2)'로 통칭함):

디사클로펜타디엔, 트리시클로[5.2.1.0<sup>2.6</sup>]데카-8-엔,

트리시클로[5.2.1.0<sup>2.6</sup>]데크-3-엔,

트리시클로[4.4.0.12,5]운데크-3-엔.

트리시클로[6.2.1.01.8] 운데크-9-엔.

트리시클로[6.2.1.0<sup>1.8</sup>] 운데크-4-엔,

테트라시콜로[4.4.0.1<sup>2,5</sup>.1<sup>7,10</sup>.0<sup>1,8</sup>]도데크-3-엔,

- 8-메틸테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>.0<sup>1.6</sup>]도데크-3-엔,
- 8-에틸리덴테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>.0<sup>1.12</sup>]도데크-3-예.
- 8-에틸리덴테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>.0<sup>1,6</sup>] 도데크-3-엔 •
- 펜타시클로[6.5.1.1<sup>3,6</sup>.0<sup>2,7</sup>.0<sup>9,13</sup>]펜타데크-4-멘 및

펜타시클로[7.4.0.1<sup>2.5</sup>.0<sup>9.12</sup>.0<sup>8.13</sup>]펜타데크-3-엔 등의 다른 지환쪽 불포화 화합물;

(메트)아크릴산 메틸, (메트)아크릴산 에틸, (메트)아크릴산 n-프로필. (메트)아크릴산 n-부틸, (메트)아크릴산 2-메틸프로필. (메트)아크릴산 1 -부틸, (메트)아크릴산 2-메틸프로필. (메트)아크릴산 2-히드록시에틸. (메트)아크릴산 2-히드록시프로필. (메트)아크릴산 3-히드록시프로필. (메트)아크릴산 시클로팬팅. (메트)아크릴산 시클로팬팅. (메트)아크릴산 시클로팬팅. (메트)아크릴산 시클로핵심 2-시클로 4 -메톡시사클로핵실. (메트)아크릴산 2-시클로 2 -시클로 4 시클로젝임. (메트)아크릴산 2-시클로 프로필옥시카르보님에팅. (메트)아크릴산 2-시클로젝임 2 -시클로젝임 및 (메트)아크릴산 2-(4'-메록시시클로젝임)옥시카르보님에팅. (메트)아크릴산 2 - (4'-메록시시클로젝임)옥시카르보님에팅. (메트)아크릴산 2 - (4'-메록시시클로젝임)옥시카르보님에팅. (메트)아크릴산 1 -메를시스를인 및 (메트)아크릴산 5 -메록시시클로젝임는 (메트)아크릴산 1 -메를이아크릴산 1 -메를이마크릴산 1 -메를이마크를산 1 -메를이마크릴산 1 -메를이마크를산 1 -메를이마크를산 1 -메를이마크릴산 1 -메를이마크를산 1 -메를이마크를산 1 -메를이마크를산 1 -메를미크로산 1 -메를미크로스 1 -메를미크로산 1 -메를미크로산 1 -메를미크로산 1 -메를미크로스 1 -메를미크로산 1 -메를미크로산 1 -메를미크로산 1 -메를미크로산 1 -메를미크로스 1

 $\alpha$ -히드록시메틸아크릴산 메틸,  $\alpha$ -히드록시메틸아크릴산 에틸,  $\alpha$ -히드록시메틸아크릴산 n-프로필, 및  $\alpha$ -히드록시메틸아크릴산 n-부틸 등의  $\alpha$ -히드록시메틸아크릴산 에스테르:

- α-(메트)아크릴로일옥시-β-메록시카르보닐-γ-부티로락톤.
- α-(메트)아크릴로일옥시-β-에콕시카르보널-γ-부티로락론,

- α-(메트)이크릴로일옥시-β-n-프로폭시카르보닐-y-부터로락톤.
- α~(메트)아크릴로알옥시-β-i-프로쪽시카르보닐-γ-부티로락론.
- α-(메트)아크릴로알옥시-β-n-부쪽시카르보닐-ɣ-부티로락톤,
- α-(메트)아크릴로일옥시-β-(2-메틸프로꼭시)카르보닐-γ-부티로락톤.
- α-(메트)아크릴로일옥시-β-(1-메틸프로폭시)카르보닐-γ-부티로락론,
- $\alpha$ -(메트)아크릹로일옥시- $\beta$ -t-부톡시카르보닐- $\gamma$ -부티로락론.
- $\alpha$ -(메트)아크릴로일옥시- $\beta$ -시클로핵실옥시카르보닐- $\gamma$ -부티로락톤,
- α~(메트)아크릴로일옥사-β-(4-t-부틸시클로헥실옥시)카르보닐-γ-부티로락톤,
- α-(매트)아크릴로일옥시-β-페녹시카르보닐-γ-부티로락톤.
- α-(메트)아크릴로일옥시-β-(1-에톡시에복시)카르보닐-γ-부티로락톤,
- $\alpha$  (메트)아크릴로일옥시  $\beta$  (1-시 쯢로핵실옥시에톡시)카르보닐  $\gamma$  -부티로락톤,
- $\alpha$  (메트)아크릴로일옥시  $\beta$  -t-부톡시카르보닐메톡시카르보닐-  $\gamma$  -부터로락론.
- α-(메트)아크릴로일옥시-β-테트라히드로푸라닐옥시카르보닐-y-부티로락론,
- $\alpha$  (메트)아크릴로일옥시  $\beta$  -테트라히드로피라닐옥시카르보닐  $\gamma$  -부티로락론,
- $\alpha$ -메톡시카르보닐- $\beta$ -(메트)아크릴로일옥시- $\gamma$ -부티로락톤.
- α-에톡시카르보닐-β-(메트)아크릴로일옥시-γ-부터로락톤.
- α-n-프로폭시카르보낼-β-(메트)아크릹로일옥시-γ-부티로락론,
- $\alpha$ -i-프로폭시카르보닐- $\beta$ -(메트)아크릴로일옥시- $\gamma$ -부티로락론.
- α-n-부목시카르보님-β-(메트)아크맆로일옥시-y-부티로락론,
- α~(2-메틸프로쪽시)카르보닏-β-(메트)아크릴로일옥시-γ-부티로락톤.
- α-(1-메틸프로폭시)카르보닐-β-(메트)아크릴로일옥시-γ-부티로락론,
- $\alpha$ -t-부톡시카르보닐- $\beta$ -(메트)아크릴로일육시- $\gamma$ -부티로락톤,
- α-시클로헥실옥시카르보닐-β-(메트)아크릴로일옥시-γ-부티로락론,
- α-(4-t-부틸시클로핵실옥시)카르보닐-β-(메트)아크릴로일옥시-y-부터로락톤,
- α-페녹시카르보닐-β-(메트)아크릹로일옥시-γ-부티로락론.
- α-(1-에톡시에톡시)카르보닐-β-(페트)아크릴로일옥시-γ-부터로락톤.
- α-(1-사클로헥실옥시에뾱시)카르보닐-β-(메트)아크릴로일옥시-γ-부티로락론.
- $\alpha$  t 부톡시카르보닐 메톡시카르보닐  $\beta$  (메트) 아크릴로일옥시  $\gamma$  -부티로락톤.
- $\alpha$ -테트라히드로푸라닐옥시카르보닐- $\beta$ -(메트)아크림로일옥시- $\gamma$ -부티로락론, 및
- $\alpha$ -테트라히드로피라닐옥시카르보닐- $\beta$ -(메트)아크릴로일옥시- $\gamma$ -부티로락론과 같이 산 불안정기가 있는 (메틸)아크릴로일옥시락론 화합물:
- α-(메트)아크릴로일옥시-γ-부티로락론.
- α-(메트)아크릴로일옥시-β-플로오로-γ-부터로락론.
- α-(메트)야크릴로일옥시-β-히드콕시-γ-부티로락톤.
- α-(메트)아크릴로일옥시-β-메틸-Υ-부티로락톤,
- α-(메트)아크릴로일옥시-β-메틸-γ-부티로락톤,
- $\alpha$  (메트) 아크릴로일옥시  $\beta$  ,  $\beta$  -디메틸  $\gamma$  -부티로락톤.
- α-(메트)아크릴로일목시-β-메톡시-γ-부티로락론,
- β-(메트)아크릴로일옥시-γ-부티로락뽄,
- α-플로오로-β-(메트)아크릴로일옥시-γ-부티로락론,
- α-히드쿅시-β-(메트)아크릴로일옥시-γ-부티로락톤,
- α-메틸-β-(메트)아크릴로일육시-γ-부티로락톤.
- α-에탈-β-(메토)아크릴로일옥시-γ-부티로락론,
- $\alpha$ ,  $\alpha$ -디메틸- $\beta$ -(메트)아크릴로일옥시- $\gamma$ -부티로락론.
- α-메톡시-β-(메트)야크릴로일옥시-γ-부티로락론. 및

 $\alpha$ -(메트)아크릴로일옥사- $\delta$ -메발로노락톤과 같이 산 불안정기가 없는 (메트)아크릴로일옥사락톤 화합물: 하기 화학식 9로 표시되는 화합물

## 회력식 9

(식 중, R<sup>11</sup>은 수소 원자 또는 메틸기임):

아세트산 비닐, 프로피온산 비닐 및 부터르산 비닐 등의 비닐 에스테르:

(메트)아크릴로니트릴,  $\alpha$ -클로로아크릴로니트릴, 크로론니트릴, 말레이니트릴, 푸마로니트릴, 메사코니트릴, 시트라코니트릴 및 어타코니트릴 등의 불포화 니트릴 화합물;

(메트)아크림아미드, N.N-디메틸(메트)아크림아미드, 크로토아미드, 말레인아미드, 푸마르아미드, 메사콘아미드, 시트라콘아미드 및 이타콘아미드 등의 불포화 아미드 화합물:

N-비닐-ε-카프로락탐, N-비닐피콜리돈, 비닐피리딘 및 비닐이미다쥰;

(메트)아크럴산, 크로톤산, 알레신, 말레산 무수물, 푸마르산, 이타콘산, 이타콘산 무수물, 시트라콘산, 시트라콘산 무수물 및 메시콘산 등의 불포화 카르복실산 (무수물):

(메트)아크릴산 2-카르복시에틸. (메트)아크릴산 2-카르복시프로필. (메트)아크릴산 3-카르복시프로필. (메트)아크릴산 4-카르복시부틸. (메트)아크릴산 4-카르복시시클로핵실. (메트)아크릴산 카르복시트리시클 로데카닐 및 (메트)아크릴산 카르복시테트라시클로도데카닐 등의 불포화 카르복실산의 카르복시기 함유 메 스테르: 및

상기 불포화 카르복실산 또는 불포화 카르복실산의 카르복시기 함유 에스테르에서 카르복실기가 상기 산 불안정 유기기로 전환된 화합물:

을 비롯한 일관능성 단량체: 및

다(메트)아크럴산 메틸렌 글리콜, 디(메트)아크릴산 에틸렌 글리콜, 디(메트)아크릴산 프로필렌 글리콜, 디(메트)아크릴산 1.6-핵산디올, 다(메트)아크릴산 2.5-디메틸-2.5-핵산디율, 디(메트)아크릴산 1.8-옥탄 디올, 디(메트)아크릴산 1.9-노난디율, 디(메트)아크릴산 1.4-비스(2-히드록시프로필)벤젠, 디(메트)아크 릴산 1.3-바스(2-히드폭시프로필)벤젠, 디(메트)아크릴산 1.2-아다만탄디올, 디(메트)아크릴산 1.3-아다만 탄디올, 디(메트)아크릴산 1.4-아다만탄디율 및 디(메트)아크릴산 트리시콜로데카닐디메틸율 등의 다관능 성 단당체.

수지 (A1)에서 반복 단위 (I)의 양은 전체 반복 단위의 양의 1 내지 100 물%, 바람직하게는 1 ~ 90 물%, 더욱 바람직하게는 5 내지 80 물%이다. 만일 반복 단위 (I)의 양이 1 물% 미만이면, 얻어지는 감방사선성 수지 조성물의 현상성이 저하되는 경향이 있다.

수자 (A1-1)에서 반복 단위 (I)의 양은 일반적으로는 전체 반복 단위의 양의 1 내지 50 물%이며, 바람직하게는 1 내지 40 물%, 더욱 바람직하게는 5 내지 40 물%이다. 만일 반복 단위 (I)의 양이 1 물% 미만이면, 얻어지는 감방사선성 수지 조성물의 현상성이 저하되는 경향이 있다. 반대로 이 양이 50 물%을 초과하는 경우에는 레지스트로서의 해상도가 저하되는 경향이 있다.

반복 단위 (II)의 양은 일반적으로는 전체 반복 단위의 양의 1 내지 50 물%, 바람직하게는 5 내지 50 물%, 더욱 바람직하게는 10 내지 50 물%이다. 반복 단위 (II)의 함량이 1 물% 미만이면, 공중함 속도가 저하되고 얻어지는 감방사선성 수지 조성물이 저하된 현상성을 나타내는 경향이 있다. 반대로 이 함량이 50 물%를 초과하는 경우에는, 반복 단위 (II)를 제공하는 단량체인 말레산 무수물 부분이 수지 (A1-1)를 제조하는 중합 반응에서 미반응된 상태로 남아있을 수 있다.

나머지 반복 단위 (a)의 양은 일반적으로 40 몰% 이하, 바람직하게는 30 몰% 이하이다.

수지 (A1-2)에서 반복 단위 (I)의 양은 일반적으로 전체 반복 단위의 양의 1 내지 50 물%, 바람작하게는 5 내지 50 물%, 더욱 바람작하게는 5 내지 45 물%이다. 반복 단위 (I)의 양이 1 물% 미만이면, 얼어지는 감방사선성 수지 조성물의 현상성이 저하되는 경향이 있다. 반대로 이 양이 50 물%를 초과하면 레지스트

로서의 해상도가 저하되는 경향이 있다.

반복 단위 (II)의 양은 일반적으로 전체 반복 단위의 양의 1 내지 50 물%, 바람직하게는 5 내지 50 물%, 더욱 바람직하게는 5 내지 45 물%이다. 반복 단위 (II)의 함량이 1 물% 미만이면, 얻어지는 감방사선성수지 조성물의 헌상성이 저하되는 경향이 있다. 이 함량이 50 물%를 초과하면 레지스트로서의 해상도가 감소하는 경향이 있다.

반복 단위 (川)의 양은 일반적으로 전체 반복 단위의 양의 1 내자 60 물%, 바람직하게는 5 내지 60 물%, 더욱 바람직하게는 10 내지 60 물%이다. 만일 반복 단위 (川)의 함량이 1 물% 미만이면, 레지스트로서의 해상도가 감소하는 경향이 있다. 이 함량이 60 물%를 초과하는 경우에는 얻어지는 감방사선성 수지 조성 물의 현상성 손상으로 인해 스컴 (scum)과 같은 비현상 부위가 생기는 경향이 있다.

나머지 반복 단위 (a)의 양은 일반적으로는 40 몰% 이하, 바람직하게는 30 몰% 이하이다.

수지 (A1)은 노르보르빈 유도체 (α1)를 바람직하게는 말레산 무수물과 함께, 또는 말레산 무수물과 반복 단위 (Ⅲ)를 제공하는 단량체와 임의로는 나머지 반복 단위 (a)를 제공하는 단량체들과 함께 적절한 용매 중에서 쇄 전이제의 존재하에, 필요하다면 히드로퍼옥사드, 디알킬 과산화물, 디아실 과산화물 또는 아조 화합물 등의 라디칼 중합 개시제를 사용하여 중합함으로써 제조할 수 있다.

이들 성분들의 중합체 사용되는 용매의 예로는. n-펜탄, n-헥산, n-헵탄, n-옥탄, n-노난 및 n-데칸 등의 알칸류: 시물로헥산, 사클로헵탄, 시클로옥탄, 데칼린 및 노르보르난 등의 사클로알칸류: 벤젠, 뾸푸앤, 크실렌, 예탈벤젠 및 쿠멘 등의 방향쪽 탄화수소류: 클로로부탄류, 브로모헥산류, 디클로로에탄류, 이브롬 화 헥사메뒱렌, 및 플로로벤젠 등의 할로겐화 단화수소류: 아세트산 에밀, 아세트산 n-부틸, 아세트산 i-부틸 및 프로피온산 메틸 등의 포화 카르복실산 에스테르: 테트라히드로푸란, 디메혹시에탄류, 및 디에목 시에탄류 등의 에테르큐: 등이 제시될 수 있다.

이들 용매는 개별적으로 사용하거나 둔 이상을 조합하여 사용할 수 있다.

중합은 잎반적으로는 40 내지 120 ℃, 바람직하게는 50 내지 90 ℃에서, 일반적으로는 1 내지 48 시간 동안, 바람직하게는 1 내지 24 시간 동안 수행한다.

본 발명의 수지 (A1)은 할로겐이나 금속 등의 불순물을 거의 포함하지 않는 것이 바람직하다. 이려한 불 순물의 양이 적을수록, 수지로서의 감도, 해상도, 가공 안정성, 패턴 모양 등이 좋다. 수지 (A1)은 예를 돌아. 물 세척이나 액액 추출법 동의 화학적 정제 방법을 이용하거나, 이런 화학적 정제 방법과 한외여과 또는 원심분리 등의 물리적 분리 방법을 병용하여 정제할 수 있다.

이어서, 수지 (A2)를 설명할 것이다.

화학식 (5)에서 R<sup>8</sup>, R<sup>9</sup> 또는 R<sup>10</sup>오로 표시되는 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기의 에로서 는 매릴기, 에릴기, n~프로필기, 이소프로필기, n~부탈기, 2-메틸프로필기, 1-메틸프로필기, t-부탈기 등 을 들 수 있다.

R<sup>8</sup>, R<sup>9</sup> 또는 R<sup>10</sup>으로 표시되는 1가 산소 함유 극성 기의 예로서는 히드폭실기: 카르복실기: 탄소 원자수 1 내지 4의 작쇄 또는 분지쇄 히드혹시알킬기. 예를 들어 히드톡시메틸기. 1-히드록시메릴기. 2-히드록시에 물기. 1-히드푹시-n-프로필기. 2-히드톡시-n-프로필기. 3-히드록시-n-프로필기. 1-히드록시-n-부틸기. 2-히드록시-n-부틸기. 3-히드록시-n-부틸기. 3-히드록시-n-부틸기 및 4-히드록시-n-부틸기를 들 수 있다.

이들 산소 함유 극성 기 중에서 히드랙실기, 카르복실기, 히드콕시메릴기, 메록시기, 에복시 등이 바람직하다.

R<sup>0</sup>. R<sup>9</sup> 또는 R<sup>10</sup>으로 표시되는 1가 질소 함유 극성 기의 예로서는 시아노기: 탄소 원자수 2 내지 5의 직쇄 또는 분지쇄 시아노알길기, 예쁠 들어 시아노메틸기, 1~시아노메틸기, 2~시아노메릴기, 1~시아노-n-프로필 기, 2~시아노-n-프로필기, 3~시아노-n-프로필기, 1~시아노-n-부틸기, 2~시아노-n-부틸기, 3~시아노-n-부틸 기 및 4~시아노-n-부틸기를 들 수 있다.

이들 질소 함유 국성 기 중에서 사아노기, 사아노메틸기, 1-사아노메틸기 등이 바람직하다.

화학식 (5)에서  $R^0$ ,  $R^0$  또는  $R^{10}$ 으로 표시되는 특히 바람직한 기는 수소 원자, 메틸기, 에탈기, 히드록실기, 카르복실기, 히드록시메틸기, 메목시기, 애복시기, 시아노기, 시아노메틸기, 1-시아노메틸기 등이다.

화학식 (5)에서 m 및 n은 바람직히게는 0 또는 1이다.

구조 단위 (IV)는 수지 (A2)에서 단독으로 또는 2종 이상을 조합하여 사용할 수 있다.

구조 단위 (IV)는 수지 (A2)에서 화학식 (6)의 노르보르넨 유도체 ( $\alpha$ 1)와 유사하지만  $R^3$ ,  $R^4$  및  $R^5$ 를 각각  $R^8$ ,  $R^8$  또는  $R^{10}$ 으로 교체시킨 화합물 (이러한 화합물을 이히 '노르보르넨 유도체 ( $\alpha$ 2)'로 부름)의 개환 중합에 의해, 예쁠 돌면 이후 설명하는 치환(metathesis) 축매의 존재 하에 형성될 수 있다.

수지 (A2)는 치환 촉매를 사용하는 개환 중합에 의해 수득되는 1종 이상의 다른 구조 단위 (이하 '기타 구조 단위 (b)'로 부름)를 추가로 포함할 수 있다.

기타 구조 단위 (b)를 제공하는 단량체의 예로서는 동일한 노르보르넨 유도체 (β-1), 노르보르넨 화합물 (β-2), 및 수지 (A1)와 관련하여 제시된 다른 지환족 봉포화 화합물을 들 수 있다.

수지 (A2)에서 구조 단위 (IV)의 양은 구조 단위의 총량의 1 내지 100 몰%, 바람직하계는 5 내지 90 몰% 및 더욱 바람직하게는 10 내지 80 물%이다. 구조 단위 (IV)의 양이 1 몰% 미만이면, 생성된 감방사선성수지 조성물의 현상능이 감소하는 경향이 있다.

수지 (A2)는 임의로 노르보르낸 유도체 ( $\beta$ -1), 노르보르넨 유도체 ( $\beta$ -2), 및 치판 촉매풀 사용하여 적절한 용매 중에서 개환 (공)중합에 의해 공중합가능한 지환족 불포화 화합물과 깊은 다른 단량체와 함께, 노르보르넨 유도체 ( $\alpha$ 2)의 개환 (공)중합에 의해 제조한다.

지환 촉매는 일반적으로 ₩, Mo 및 Re로 이루어진 군 중에서 선택된 원소의 화합물 (이하 '특이적 전이 금속 화합물'로 부름) 1종 이상과 데밍(Deming's) 주기율표의 제IA쪽, 제IIA쪽, 제IIIA쪽, 제IVA쪽 또는 제IVB쪽에 속하고 금속-탄소 결합 또는 금속-수소 결합을 갖는 화합물 (이하 '특어적 유기금속 화합물'로 부름)과의 조합물이다.

특이적 전이 금속 화합물의 애로서는 W. Mo 또는 Re의 할로겐화물, 옥시할로겐화물, 알콕시할로겐화물, 알콕시할로겐화물, 알콕시할로겐화물, 알콕시할로겐화물, 알콕시할로겐화물, 우소화물 착물, 이세토니트릴 착물 및 수소화물 착물, 및 이돌 화합물의 유도채를 둘 수 있다. 이들 화합물 중에서 W 또는 Mo의 화합물, 더 특히 W 또는 Mo의 할로겐화물, 옥시할로겐화물 또는 알콕시할로겐화물이 중합 활성 및 실용성 면에서 바람작하다.

특이적 전이 금속 화합물은 트리페닐포스핀( $P(C_6H_5)_9$ ) 또는 피리딘( $NC_6H_5$ ) 등과 같은 적합한 시약과 콘쥬게 이트된 화합물일 수 있다.

이들 중에서 \Cle, MoCls, \Cl2(OCtHs)4 및 MoCl3(OCtHs)2 등이 바람직하다.

이들 특이적 전이 금속 화합물은 단독으로 또는 2종 이상을 조합하여 사용할 수 있다.

지환 촉매를 구성하는 목이적 전이 금속 화합물 성분은 중합 반응계에서 반응함으로써 뽁이적 전이 금속 화합물을 형성하는 2종 이상의 화합물들의 혼합물일 수 있다.

특이적 유기금속 화합물의 구체적인 에로서 다음 화합물들을 들 수 있다: n-CaHaLi, n-CaHaNa, CeHaNa, CHaMa, CcHaMa, Cc

이들 중에서 (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>AI, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>AICI, CH<sub>3</sub>AICI<sub>2</sub>, (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>AI<sub>2</sub>CI<sub>3</sub>, (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>AI, (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>AICI, C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>AICI<sub>2</sub>, (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>AI<sub>2</sub>CI<sub>3</sub>, (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>AIH, (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>AICO<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>AICN, (n-C<sub>2</sub>H<sub>7</sub>)<sub>3</sub>AI, (i-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>)<sub>3</sub>AI, (i-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>)<sub>2</sub>AIH, (n-C<sub>6</sub>H<sub>13</sub>)<sub>3</sub>AI, (n-C<sub>6</sub>H<sub>17</sub>)<sub>3</sub>AI 및 (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>AI 등이 바람직하다.

이들 뚝이적 유기금속 화합물은 단독으로 또는 2종 이상을 조합하여 사용할 수 있다.

쪽이적 전이 금속 화합물:목이적 유기금속 화합물의 비는 1:1 내지 1:100, 바람직하게는 1:2 내지 1:50이다.

1종 이상의 활성화제 (a) 내지 (i) 폴 촉매 활성율 촉진시키기 위해 뽁이적 전이 금속 화합물과 특이적 유기금속 화합물의 조합물로 이루어진 촉매에 참가할 수 있다.

활성화제 (a): 봉소 화합물, 예쿌 들어 B, BF<sub>3</sub>, BCl<sub>3</sub>, B(O-n-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, BF<sub>3</sub>·O(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, BF<sub>3</sub>·O(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>, BF<sub>3</sub>·O(n-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>)<sub>2</sub>, BF<sub>3</sub>·2C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>OH, BF<sub>3</sub>·2CH<sub>3</sub>COOH, BF<sub>3</sub>·CO(NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>, BF<sub>3</sub>·N(C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>OH)<sub>3</sub>, BF<sub>3</sub>·피패리던, BF<sub>3</sub>·NH<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 및 H<sub>5</sub>BO<sub>3</sub>: 규소 화합물, 예출 들어 Si(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>4</sub> 및 Si(Cl)<sub>4</sub>.

활성화제 (b): 알코율, 하이드로페족시드, 다알칼페록시드 및 디아실페폭시드

활성화제 (c): 물

활성화제 (d): 산소

활성화제 (e): 알데히드, 카르보닐 화합물, 예를 들어 케론, 및 이들 화합물의 올리고머 또는 중합체

활성화제 (f): 환식 에테르, 예를 들어 에틸렌 옥시드, 에피클로로히드린, 및 옥세탄

활성화제 (g): 아미드, 예를 들어 N.N-다메틸포콤아미드 및 N.N-디메틸아세트아마드: 아민. 예쁠 들이 아 닝린, 모르쫄린 및 피페리딘: 및 아조 화합물, 예를 들어 아조벤젠

활성화제 (h): N-니트로소 화합물, 애플 들어 N-니트로소디메틸아민, N-니트로소디메닐아만

활성화제 (i): 질소-염소 결합 또는 황-염소 결합을 갖는 화합물, 예를 들어 트리클로로멜라민, N-글로로 숙신이미드 및 페닐숱페닐 클로라이드.

이들 활성화제:륙이적 전이 금속 화합물의 비는 일반적으로 특정될 수 없으며, 이는 그 비가 사용된 활성 화제의 종류에 따라 상당히 변할 수 있기 때문이다. 많은 경우, 상기 비는 0.005:1 내지 10:1, 바람직하 개는 0.05:1 내지 3.0:0.1의 범위에 있다.

개환 (공)중합에 의해 얻은 수지 (A2)의 분자량은 치환 촉매의 종류와 농도, 중합 온도, 용매의 종류와 양, 단량체 농도 등과 같은 반응 조건을 변화시킴으로써 제어할 수 있지만, 반응계에 적합한 분자량 개질 제를 첨가함으로써 분자량을 제어하는 것이 바람직하다.

분자량 개질제의 예로서는  $\alpha$ -올레핀, 예를 들어 에틸렌, 프로필렌, 1-부텐, 1-펜텐, 1-첵센, 1-쳅텐, 1-옥텐, 1-노넨 및 1-데센:  $\alpha$ . $\omega$ -다올레핀, 예를 들어 1,3-부타디엔 및 1,4-펜타디엔: 비닐 방향족 화합물, 예를 들어 스티렌 및  $\alpha$ -메틸스타렌: 아세틸렌: 및 국성 알릴 화합물, 예쁠 들어 알릴 클로라이드, 알릴 아세테이트 및 트리메틸알릴옥시실란을 들 수 있다.

이들 분자량 개질제는 단독으로 또는 2종 이상을 조합하여 사용할 수 있다.

분자량 개질제의 양은 일반적으로 단량체의 총량의 0.005 내지 2 물%, 바람직하게는 0.02 내지 1.0 물%, 더 바람직하게는 0.03 내지 0.7 물%이다.

개한 중합을 위해 사용되는 용매의 예로는 알칸, 예를 들어 n-펜탄, n-헥산, n-헵탄, n-옥탄, n-노난 및 n-데칸: 시클로알칸, 예를 들어 시클로헥산, 시클로헵탄, 시클로옥탄, 데칼린 및 노로보난: 방향쪽 탄화수 소, 예플 들어 벤젠, 돌루엔, 크실렌, 에틸벤젠 및 무맨; 할로겐화 탄화수소, 예를 들어 클로로부탄, 브로 모핵산, 디클로로에탄, 핵사메틸렌 디브로마이드 및 클로로벤젠: 포화 카르복실산 에스테르, 예를 들어 에 딜 아세테이트, n-부틸 아세테이트, i-부틸 아세테이트 및 메틸 프로피오네이트 등을 돌 수 있다.

이들 용매는 단독으로 또는 2종 이상을 조합하여 사용할 수 있다.

방사선 무과도의 관점에서, 본 발명의 수지 (A2)는 탄소-탄소 불포화 결합을 가능한 한 소량으로 함유하는 것이 바람직하다. 이러한 수지 (A2)는 개환 (공)중합긔 과정 중에 적절한 시점에서 또는 개환 (공)중합 이후 수소화 반응, 수화 반응, 활로겐화 반응 및 활로겐화-수소화 반응과 같은 부가 반응을 수행함으로써 제조활 수 있다. 특히 바람직한 수지 (A2)는 수소화 반응에 의해 얻어진 것이다.

수소화 수지 (A2)의 수소화도는 바람직하게는 70% 이상, 더 바람직하게는 90% 이상, 더욱 더 바람직하게는 100%이다.

올래핀 화합물의 수소화 반응에서 흔히 사용되는 족매를 상기 수소화 반응에서 사용할 수 있다.

이러한 수소화 촉매 중에서 비균질계 촉매의 예로서는 탄소. 싶리카. 알루미나 또는 이산화티탄과 같은 당채 상에 당지시킨 Pd, Pt, Ni, Rh 또는 Ru와 같은 귀금속을 갖는 고체 촉매를 들 수 있다. 이들 비균질계 촉매는 단독으로 또는 2종 이상을 조합하여 사용할 수 있다.

균질계 촉매의 예로서는 니켈 나프테네이트/트리에털알루미늄 촉매. 니켈 아세털아세토네이트/트리에팋알 루미늄 촉매. 코발트 옥테네이트/n-부털 리튬 촉매. 티타노센 디클로라이드/디에털알루미늄 모노클로라이 드 촉매. 및 로듐 촉매. 예출 듈어 아세트산로듐. 클로로트리스(트리패날포스핀) 로듐 등을 들 수 있다. 이둘 균질계 촉매는 단독으로 또는 2종 이상을 조합하여 사용할 수 있다.

이들 수소화 촉매 중에서 비교질계 촉매가 높은 반응 활성, 반응 후 촉매 제거의 용이성 및 생성된 수지 (A2)의 뛰어난 색조 때문에 바람직하다.

수소화 반응은 대기압 내지 300 atm. 바람직하게는 3 내지 200 atm의 수소 기체압 하에서 일반적으로 0 내지 200°C. 바람직하게는 20 내지 180°C의 온도에서 수행한다.

또한, 본 발명의 수지 (A2)는 불순물을 가능한 한 소량으로 함유해야 한다. 불순물은 주로 개환 (공)중합 반응에 사용된 촉매로부터 기인한다. 수지 조성물을 레지스트로서 사용하는 경우에 특히 주의를 기울여야 하는 불순물으로서는 할로갠, 예를 들어 불소, 영소 및 브롬, 및 데밍 주기율표의 제IV쪽, 제V즉, 제V1쪽, 제V1쪽, 전상적는 불순물으로서는 할로갠, 예를 들어 불소, 영소 및 브롬, 및 데밍 주기율표의 제IV쪽, 제V3쪽, 제V1쪽, 제V11쪽 또는 제V111쪽에 속하는 금속이 있다. 바람직한 수지 (A2)는 발로겐 불순물을 3 ppm 이하, 특히 2 ppm 여하로 함유해야 한다. 상기한 한계미만의 불순물 함량은 레지스트로서 감도, 해상도 및 가공 안정성을 보장하고 본 발명의 감방사선성 수지 조성물을 사용하여 제조된 반도체의 수율을 증가시킨다. 불순물이 잔류 할로겐인 경우에 수지 (A) 중에서 불순물을 감소사키는 방법으로서는 (1) 수지 용액을 정제수로 세척하거나 추출 (액체-액체 추출)하는 방법, (2) 정제수를 사용하는 세척 또는 액체-액체 추출과 한외여교, 원심분리 등과 같은 물리적인 정제법과의 조합, (3) 방법 (1) 또는 (2)에서 정제수 대신 알칼리성 수용액 또는 산성 수용액을 사용하는 방법 등을 들 수 있다. 불순물이 간류 금속인 경우에는 방법 (1) 내지 (3) 외에, (4) 수지署 산화, 환원, 리간드 교환, 카운터이온 교환 등으로 처리하여 잔류 금속의 용매 또는 물 중 용해도를 증가시킨 다음 방법 (1), (2) 또는 (3)을 적용하는 방법을 들 수 있다.

불순물의 양을 감소시키기 위한 이들 처리법은 수지 (A2)의 제조를 위한 개한 (공)중합 이후 적절한 시정에 수행할 수 있다.

본 발명의 수지 (A)는 산 불안정기를 갖는다. 따라서, 수지 (A)의 구조 (1)에서  $R^1$ 기가 산 불안정기 (i) 이외의 기인 경우, 산 불안정기를 갖는 단량체를 예출 들면 노르보르넨 유도체 ( $\alpha$ 1) 또는 노르보르넨 유도체 ( $\alpha$ 2)와 공중합시켜야 한다. 그러한 산 불안정기를 갖는 단량체는  $R^1$ 기가 산 불안정기 (i)인 경우에도 또한 사용할 수 있다.

겥 투과 크로마토그래피 (GPC)로 측정한 수지 (A)의 폴리스티렌 표준 중량 평균 분자량 (이하 'Mw'로 칭함)은 알반적으로 3,000 내지 300,000, 바람직하게는 4,000 내지 200,000, 더욱 더 바람직하게는 5,000 내지 100,000이다. 수지 (A)의 Mw가 3,000 미만이면 레자스트로서의 내열성이 감소하는 경향이 있다. ₩w가 300,000을 초과하면 레지스트로서의 현상능이 감소하는 경향이 있다.

수지 (A)의 길 투과 크로마토그래피 (GPC)로 측정한 풀리스티렌 표준 수 평균 분자량 (이하 'Mn'으로 칭함)에 대한 Mw의 비 (Mw/Mn)는 일반적으로 1 내지 5, 바람직하게는 1 내지 3이다.

본 발명에서 수지 (A)는 단독으로 또는 2종 이상을 조합하여 사용할 수 있다.

## 성분 (8)

본 발명의 성분 (B)는 노광시 산을 발생시키는 광산발생제 (이하 '산 발생제 (B)'로 부름)이다.

산 발생제 (B)는 노광시 발생된 산의 작용에 의해 수지 (A) 중의 산 불안정기를 해리시킨다. 그 결과, 레 지스트 필름의 노광된 부분은 알칼리성 현상제에 쉽게 가용성으로 되어 포지티브-색조의 레지스트 패턴을 형성한다.

산 발생제 (B)의 예로서는 오늄염, 할로겐 함유 화합물, 디아쪼케톤 화합물, 술폰 화합물, 술포네이트 화 합물 등을 뜰 수 있다.

산 발생제 (B)의 예는 다음과 같다.

#### 오늉염 화합물:

오늄염 화합물의 예로는 요오도늄염, 술포늄염(테트라히드로티오페늄염 포함), 포스포늄염, 디아조늄염 및 피리디늄염을 들 수 있다.

다음 화합물은 오늄염 화합물의 바람직한 특정 예로 주어질 수 있다.

디페날요오도늄트리플루오로메탄슐포네이트.

디페날요오도늄노나플루오로-n-부탄술포네이트,

디페닐요오도늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트.

비스(4-t-부탈페닐)요오도늄트리플후오로메탄술포네이트,

비스(4-t-부틸페닐)요오도늄노나플루오로-n-부탄술포네이트,

비스(4-t-부틸페날)요오도늄퍼플루오로-n-육탄술포네이트,

트리페닐 술포늄트리플루오로메탄술포네이트.

트리페님술포늄노나플루오로-n-부탄술포네이트,

트리페닐술포늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트.

트리페닐술포늄 10-캄포슐포네이트.

시클로헥실 2-옥소시클로헥실 메틸술포늄트리플루오로메탄술포네이트.

디시콜로헥실 · 2-옥소시콜로헥실숲포늄트리플투오로메탄슐포네이트.

2-옥소시클로헥실디메틽술포늄트리플로오로메탄술포네이트,

1-나프틸디메틸술포늄트리플로오로메탄술포네이트.

1-나프틸디에틸술포늄트리플로오로메탄술포네이트,

4-시아노-1-나프틸디메틸술포늄트리쯡루오로메탄술포네이트,

4-니트로-1-나프틸디메틸술포늄트리플루오로메탄술포네이트,

4-메일-1-나프틸디메틸술포늄트리플투오로매탄술포네이트,

4-시아노-1-나프틸디에탈숟포늄트리플루오로메탄술포네이트.

4-니트로-1-나프틸디에팊숟포늄트리픑루오로메탄슐포네이트.

4-메틸-1-나프틸디에틸숲포늄트리플루오로메탄술포네이트.

4-히드록시-1-나쯔틸디메틸술포늄트리플투오로메탄술포네이트.

4-히드록시-1-나프틸테트라히드로티오페늄트리플루오로메탄술포네이트.

4-히드록시-1-나프틸테트라히드로티오페늄노나플루오로-n-부탄술포네이트.

4-히드뽁시-1-나프틸테트라히드로티오페늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트,

4-메톡시-1-나프틸테트라히드로타오페늄트라플루오로메탄술포네이트.

4-에목시-1-나프틸테트라히드로티오페늄노나플루오로-n-부탄술포네이트.

4-메뽁시-1-나프틸테트라히드로티오페늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트.

4-에뽁시-1-나프틸테트라히드로티오페늄트리플루오로메탄술포네이트,

4-에톡시-1-나프탈테트라히드로티오페늄노나폴루오로-n-부탄술포네이트.

4-에톡시-1-나프틸테트라히드로티오페늄퍼플투오로-n-옥탄술포네이트. 4-n-부톡시-1-나프틸테트라히드로티오페늄트리플투오로메탄슐포네이트.

4-n-부록시-1-나쯔틸테트라히드로타오페늄노나퓰루오로-n-부탄술포네이트,

4-n-부톡시-1-나프틸테트라히드로티오페늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트.

4-메뽁시메뽁시-1-나프틸테트라히드로티오페늄트리플루오로메탄술포네이트, 4-메톡시메톡시-1-나프틸테트라히드로티오페늄노나플루오로-n-부탄술포네이트. 4-메톡시메톡시-1-나프틸테트라히드로티오페늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트, 4-에뽁시메뽁시-1-나프틸테트라히드로티오페늄트리플루오로메탄슐포네이트. 4-에冬시메옥시-1-나프틸테트라히드로티오페늄노나퓰루오로-n-부탄숧포네이트. 4-에록시메록시시-나프틸테트라히드로티오페늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트, 4-(1'-메뽁시에뽁시)-1-나프탈테트라히드로티오페늄트리플루오로메탄술포네이트. 4-(1'-메톡시에뽁시)-1-나프틸테트라히드로티오페늄노나플루오로-n-부탄술포네이트, 4-(1'-메톡시에복서)-1-나프틸테트라히드로티오페늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트. 4-(2'-메육시에뽁시)-1-나프탈테트라하드로터오메늄트리플루오로메탄숧포네이트. 4-(2'-메톡시에톡시)-1-나프틸테트라히드로티오페늄노나플루오로-n-부탄술포네이트. 4-(2'-메톡시에톡시)-1-나프틸테트라히드로티오페늄퍼뀰루오로-n-옥탄술포네이트. 4-메톡시카르보닐옥시-1-나프틸테트라히드로티오페늄트리플루오로메탄술포네이트, 4-메뽁시카르보닐옥시-1-나프틸테트라히드로티오페늄노나퓰루오로-n-부탄슐포네이트. 4-메톡시카르보닐옥시-1-나프틸테트라히드로티오페늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트. 4-에뽁시카르보닐육시-1-나프틸테트라히드로티오페늄트리플루오로메탄슐포네이트, 4-에목시카르보날옥시-1-나프틸테트라히드로티오페늄노나쭕투오로-n-부탄술포네이트. 4-에톡시카르보낼옥시-1-나프틸테트라히드로터오페늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트, 4-n-프로꼭시카르보닐옥시-1-나프틸테트라하드로티오페늄트리플루오로메탄술포네이트, 4-n-프로뚝시카르보ভ옥시-1-나프틸테트라히드로티오페늄노나플루오로-n-부탄술포네이트. 4-n-프로쪽시카르보닐옥시-1-나프틸테트라히드로티오페늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트. 4-i-프로쪽시카르보닐옥시-1-나프틸테트라히드로티오페늄트리플루오로메탄숥포네이트, 4-i-프로쪽시카르보닐옥시-1-나프틸테트라히드로티오페늄노나플루오로-n-부탄술포네이트, 4-i-프로쪽시카르보닐옥시-1-나프틸테트라히드로티오페늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트. 4-n-부쁙시카르보닐옥시-1-나프틸테트라히드로티오페늄트리플루오로메탄술포네이트. 4-n-부족시카르보닐옥사-1-나프틸테트라히드로티오페늄노나풀후오로-n-부탄술포네이트. 4-n-부톡시카르보닡옥시-1-나프틸테트라히드로티오페늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트. 4-t-부톡시카르보닐옥시-1-나프틸테트라히드로티오페늄트리플루오로메탄술포네이트. 4-t-부족시카르보날옥시-1-나프틸테트라히드로티오페늄노나플루오로-n-부탄슐포네이트, 4-t-부톡시카르보닐옥시-1-나프틽테트라히드로티오페늄퍼플루오로-n-옥탄숥포네이트. 4-(2'-태트라히드로푸라닐옥시)-1-나프틸테트라히드로디오페늄트리플루오로메탄숥포네이트. 4-(2`-테트라히드로쭈라닐옥시)-1-나프틸테트라히드로티오페늄노나플루오로-n-부탄술포네이트. 4-(2'-테트라히드로푸라닐옥시)-1-나프틸랜트라히드로티오페늄퍼퓯루오로-n-옥탄슐포네이트. 4-(2'-테트라히드로피라닐옥사)-1-나프틸테트라히드로티오페늄트리플뿌오로메탄술포네이트. 4-(2'-테라히드로피라닐옥사)-1-나프틸테트라히드로티오페늄노나플루오로-n-부탄술포네이트, 4-(2'-테트라히드로피라닐육시)-1-나프틸테트라히드로티오페늄플루오로-n-옥탄술포네이트. 4-벤질옥시-1-나프틸테트라하드로티오패늄트리퓰루오로메탄술포네이트. 4-벤질옥시-1-나프틸테트라히드로티오페늄노니플루오로-n-부탄술포네이트. 4-벤질옥시-1-나프틸테트라하드로메늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트. 1-(1'-나프틸아세토메틸)테트라히드로티오페늄트리플루오로메탄숥포네이트. 1-(1'-나프틸아세토메틸)테트라히드로티오페늄노나플루오로-n-부탄숧포네이트. 1-(1'-나프틸아세토메틸)데트라히드로티오페늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트, 1-(3,5-디메틸-4-히드록시페닐)테트라히드로티오페늄트리플루오로메탄술포네이트. 1-(3.5-디메틸-4-히드록시페닐)테트라히드로티오페늄노나플루오로-n-부탄술포네이트. 및 1-(3.5-디메틸-4-히드폭시페닐)테트리히드로티오페늄퍼퓰루오로-n-옥탄숥포네이트.

## 할로겐 함유 화합물:

할로겐 함유 화합물의 예로는 할로알<mark>킬기 함유 단</mark>화수소 화합물 및 할로알킬 기 함유 해테로시클릭 화합물 등을 <mark>들</mark> 수 있다.

바람직한 할로겐 함유 화합물의 욕정 에로는 (트리클로로메틸)-s-트리아진 유도체. 예품 들어 페닐비스(트리클로로메틸)-s-트리아진, 4-메톡시페닐비스(트리클로로메틸)-s-트리아진 및 1-나프틸비스(트리클로로메틸)-s-트리아진, 및 1,1-비스(4'-클로로메닐)-2,2,2-트리클로로메탄 등을 들 수 있다.

#### 디아조케뽄 화한물:

디아조케톤 화합물의 예로는 1.3-디케토-2-디아조 화합물, 디아조벤조퀴논 화합물 및 디아조나프토퀴논 화합물 등을 들 수 있다.

바람직한 디아조케톤 화합물의 특정 예로는,

- 1.2-나프로퀴논디아지도-4-술포날 클로라이드.
- 1.2-나프토퀴논디아지도-5-술포날 클로라이드.
- 1.2-나프토퀴논디아지도-4-술포네이트 또는
- 2.3.4.4'-테트라히드룍시벤조페논의 1.2-나프토퀴논디아지도-5-술포네이트.
- 1,2-나프토퀴논디아지도-4-술포네이트 또는
- 1.1.1-트리스(4'-히드뽁시페닐)에탄의 1.2-나프토퀴논디아지도-5-슐포네이트 등을 돌 수 있다.

#### 술폰 회합물:

슐폰 화합물의 예로는 β-케토숱폰, β-술포닐슐폰 및 이돌 화합물의 α-디아조 화합물 등을 들 수 있다.

바람직한 술폰 화합물의 묵정 애로는 4-트리스페냐실술폰, 메시틸뗴나실술폰 및 비스(페닐술포닐)메탄 등용 들 수 있다.

### 술포네이트 화합물:

술포네이트 화합물의 에로는 <mark>알릴 숲포네이트, 알킬 이미드 술</mark>포네이트, 항로알킬 술포네이트, 아릴 술포 네이트 및 이미노 술포네이트 등을 뜰 수 있다.

바람직한 술폰 화합물의 특정 예로는 벤조인토실레이트, 피로갈폴의 트리스(트리플루오로메탄술포네이트), 니트로벤질-9,10-디예록시안트라센-2-술포네이트, 트리플루오로메탄술포닐비시클로[2.2.1]헵트-5-엔-2,3-디카르보디이미드, 노나플루오로-n-부탄술포닐비시클로[2.2.1]헵트-5-엔-2,3-디카르보디이미드, 퍼플 루오로-n-옥탄술포닐비시클로[2.2.1]헵트-5-엔-2,3-디카르보디이미드, N-히드록시숙신이미드트리플루오로 메탄술포네이트, n-히드폭시숙신이미드노나플루오로-n-부탄술포네이트, N-히드폭시숙신이미드퍼플루오로-n-옥탄술포네이트, N-히드폭시숙신이미드퍼플루오로-n-옥탄술포네이트 및 1.8-나프탏렌디카르복실산 이미드 트리플루오로메탄술포네이트 등을 돌 수 있다.

이들 산 발생제 (B)중에서 특히 바람직한 화합물은 다음과 같다.

디페닐요오도늄트리플무오로메탄술포네이트.

다페닐요오도늄노나플루오로-n-부탄술포네이트.

디페닐요오도늄퍼플루오로-n-육탄술포네이트.

비스(4~t~부틸페닢)요오도늄트리플루오로메탄숥포네이트,

비스(4-t-부틸페닐)요오도듐노나뿔투오로-n-부탄술포네이트.

비스(4-t-부탈페닐)요오도늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트.

트리페닐술포늄트리풀후오로메탄술포네이트.

트리페닐술포늄노나플루오로-n-부탄술포네이트.

트리페닐술포늄퍼플루오로-n-옥탄숥포네이트.

시클로헥실 · 2-옥소시쿄로헥실 · 메틸슐포늄트리플루오로메탄슐포네이트.

디시클로헥실 · 2-육소시클로헥실 술포늄트리플루오로메탄술포네이트,

2-옥소시클로헥실디메틸숨포늄트리플루오로메탄술포네이트,

4-히드록시-1-나프틸디메틸슐포늄트리플루오로메탄슐포네이트.

4-히드록시-1-나프틸테트라히드로티오페늄트리플루오로메탄슐포네이트.

4-히드톡시-1-나프틸테트라히드로티오페늄노나플루오로-n-부탄술포네이트,

4-히드록시-1-나프틸테트라하드로타오페늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트,

1-(1'-나프틸아세토메틸)테트라히드로티오페늄트리플루오로메탄술포네아트. 1-(1'-나프틸아세토메틸)테트라히드로티오페늄노나플루오로-n-부탄술포네이트.

1-(1'-나프릴아세토메틸)테트라히드로타오페늄퍼플루오로-n-옥탄술포네이트,

1-(3.5-디메팅-4-히드록서페닐)테트라하드로티오페늄트리플루오로메탄술포네이트.

1-(3,5-디메틸-4-히드록시페닐)테트라히드로티오페늄노나플루오로-n-부탁숢포네이트.

1-(3,5-디메틸-4-히드록시페닐)데트라히드로티오페늄퍼플루오로-n-옥탄숱포네이트,

트리플루오로메탄술포닐비시클로[2.2.1] 헵트-5-엔-2,3-디카르보디이미드,

노나골투오로-n-부탄숥꼬닐비시클로[2.2.1]헵트-5-엔-2,3-디카르보디이드,

퍼프루오로-n-옥탄술포닐비시클로[2.2.1]헵트-5-엔-2,3-디카르보디이미드.

n-히드록시숙신이미드트리플루오로메탄술포네이트,

n-히드족시숙신이미드노나플루오로-n-부탄술포네이트.

n-히드록시숙신이머드퍼플루오로-n-육탄술포네이트, 및

1.8-나프탈렌 디카르복실산 이미드트리플루오로메탄술포네이트.

본 발명에서, 산 발생제 (B)는 개별적으로 또는 두 종 이상을 배합하여 사용할 수 있다.

본 발명에 사용되는 산 발생제 (8)의 양은 레지스트로서 감도 및 현상능을 보장하는 측면에서 통상 수지(A) 100 중량부에 대하여 0.1 내지 10 중량부, 바람직하기로는 0.5 내지 7 중량부이다. 산 발생제 (8)의 양이 0.1 중량부 미만인 경우, 감도 및 현상능이 저하되는 경향이 있다. 산 발생제 (8)의 양이 10 중량부를 초과하는 경우, 방사선 투과율이 저하되기 때문에 작각 레지스트 패턴을 얻을 수 없다.

#### 천기제

본 빌명의 감방사선성 수지 조성물에 산 확산 조절제를 가하는 것이 바람직하다. 산 확산 조절제는 노광 시 레지스트 팔몸에서의 산 발생제 (B)로부터 발생되는 산의 확산을 조절하여 비노광 영역에서의 바람직하 지 않은 화학 반응을 방해한다.

산 확산 조절제를 가하면 생성된 감방사선성 수지 조성물의 저장 안정성 및 레지스트로서의 해상도를 향상 시킨다. 또한, 산 확산 조절제를 가하면 노광과 현상 사이의 노광후 지연(post-exposure delay, PED)의 변화 때문에 레지스트 패턴의 라인 푹이 변하는 것을 방지함으로써 가공 안정성이 현저하게 우수한 조성물 을 얻을 수 있다.

산 확산 조절제로는 노광 도중에 또는 레지스트 패턴 형성을 위한 가열 도중에 염기도가 변하지 않는 질소 함유 유기 화합물이 바람직하다.

그려한 줘소 함유 유기 화합물의 예로는 하기 화학식 (10)의 화합물(이후로 '질소 함유 화합물 (a)'로함). 분자중에 2 개의 질소 원자를 갖는 화합물(이후로 '질소 함유 화합물 (b)'로 함), 3 개 이상의 질소 원자를 갖는 풀리아미노 화합물 또는 중합체(이후로는 총취하여 '질소 함유 화합물 (c)'로 함), 4급 암모 늄 히드뽁시드 화합물, 아미드기 함유 화합물, 우레아 화합물 및 질소 함유 해테로시클릭 화합물 등을 돌 수 있다.

화학식 10

상기 식에서, 8<sup>12</sup>는 각각 수소 원자, 치환되거나 비치환된 직쇄, 분지쇄 또는 시클릭 일킬기, 치환되거나 비치환된 아릴기, 또는 치환되거나 비치환된 아르알킬기이다.

질소 함유 화합물 (a)의 예로는 n-핵실어민. n-법률어민. n-목탈아민. n-노닐아민. n-데실아민 및 시콜로 핵실어민과 같은 모노(시쿨로)알킬아민: 디-n-부탈아민, 디-n-펜탈아민. 디-n-핵실어민, 디-n-핵월아민. 디-n-핵실어민. 디-n--학률어민. 디-n--학률어민. 디-n--학률어민. 디-n--독탈아민. 트리-n--핵실어민과 같은 디(시클로)알킬아민: 트리에월어민, 트리-n--핵실어민, 트리-n--학실어민, 트리-n--핵실어민, 트리-n--핵실어민, 트리-n--핵실어민, 트리-n--핵실어민, 드리-n--핵실어민, 시쿨로핵실디메탈아민. 디시콜로핵실메탈어민, 르리-n--독달아민과 같은 트리(시쿨로)알킬아민: 아닐린, N-메틸아닐린, N-미탈아닐린, 2-메틸아닐린, 3-메틸아닐린, 4-미탈아닐린, 1-미탈아밀린, 대페닐아민, 트리패닐아민 및 나프탈아민과 같은 방향족 어민 등이 포함된다.

질소 함유 화합물 (11)의 예에는 에틸렌디아민, N.N.N',N'-테트라메틸에디아민, 테트라메틸렌디아민, 핵사메뒬렌디아민, 4.4'-디아미노디페닐메탄, 4.4'-디아미노디페닐 에테르, 4.4'-디아미노벤조페논, 4.4'-디아미노디페닐아민, 2,2-네스(4'-아미노페닐)프로판, 2-(3'-아미노페닐)-2-(4'-아미노페닐)프로판, 2-(4'-아미노페닐)-2-(3'-히드록시페닐)프로판, 1,4-비스[1'-(4'-아미노페닐)-1'-메틸에틸]벤젠, 1,3-비스[1'-(4'-아미노페닐)-1'-메틸에틸]벤젠, 비스(2-디에틸아미노에틸)에테르 등이 포함된다.

질소 함유 화합물 (c)의 예에는 폴리에틸렌이민, 폴리알릴아민, 2-디메틸아미노예틸아크릴아미드의 중합체 등을 들 수 있다.

4급 암모늄 히드록시드 화합물의 예에는 태트라메틸암모늄 히드록시드, 테트라에틸암모늄 히드록시드, 테

트라-n-프로필암모늄 히드톡시드. 테트라-n-부팅암모늄 히드톡시드 등을 들 수 있다.

아미드기 함유 화합물의 예에는 N-t-부목시카르보닐 디-n-옥틸아민, N-t-부목시카르보닐 디-n-노닐아민, N-t-부목시카르보닐 디-n-대실아민, N-t-부목시카르보닐 디스크로 해설아민, N-t-부목시카르보닐-1-아다만 일어민, N-t-부목시카르보닐-1-아다만 일어민, N-t-부목시카르보닐-1-아다만 일어민, N-N-디-t-부목시카르보닐-1-아다만 일어민, N-N-디-t-부목시카르보닐-1-아다만 일어만, N-N-디-t-부목시카르보닐-1-아다만 일어만, N-N-디-t-부목시카르보닐-1-아디아 및 N-N-디-t-부목시카르보닐 해사메틸렌디아민, N-N-디-t-부목시카르보닐 1-1.7-디아미노업탄, N-N-디-t-부목시카르보닐-1.8-디아미노업탄, N-N-디-t-부목시카르보닐-1.9-디아미노업단, N-N-디-t-부목시카르보닐-1.9-디아미노대칸, N-N-디-t-부목시카르보닐-1.2-디아미노대칸, N-N-디-t-부목시카르보닐-1.2-디아미노대칸, N-N-디-t-부목시카르보닐-1.2-디아미노대칸, N-N-디-t-부목시카르보닐-1.2-디아미노대칸, N-N-디-t-부목시카르보닐-1.3-디아미노대칸, N-N-디-t-부목시카르보닐-4.4'-디아미노디페빌메탄, N-t-부목시카르보닐-2-페틸벤즈이미다줄, N-t-부목시카르보닐-1.10-디아미노대칸, N-t-대를시카르보닐-2-페틸벤즈이미다줄, N-t-부목시카르보닐-1.10-디아미노대칸, N-t-대를시카르보닐-1.10-디아미드, N-대를시카르보닐-1.10-디아미드, N-대를시카르르르드, N-메틸피를리돈 등이 모안되다.

우레아 화합물의 예에는 우레아, 메틸우레아, 1,1-디메틸우래아, 1,3-디메틸우레아, 1,1,3.3-테트라메틸우 레아, 1,3-디페닐우레아, 트리-n-부탈티오우레아 등이 포함된다. 질소 함유 해태로시클릭 화합물의 예에 는 이미다줄, 벤즈이미다졸, 4-메틸이미다졸 및 4-메틸-2-페닐이미다졸과 같은 이미다졀류: 피리딘, 2-메 틸피리딘, 4-메틸피리딘, 2-에틸피리딘, 4-메틸미리딘, 2-메닐피리딘, 4-메닐피리딘, 4-메틸피리딘, 나코틴산, 나코틴아미드, 케눌린, 4-히드록시케탈린, 8-옥시케놀린 및 아크 리딘과 같은 피리딘류: 피페라진, 1-(2'-히드록시에틸) 피메라진과 같은 피메라진류: 피라진, 피라존, 피리 다진, 퀴녹살린, 푸린, 피톨리딘, 피페리딘, 3-피페리디노-1,2-프로판디율, 모르쥴린, 4-메틸모르폴린, 1,4-디메틸피패라진 및 1,4-디아자비시클로[2,2,2]옥탄 등이 포함된다.

이러한 질소 함유 유기 화합물 중. 질소 함유 화합물 (a), 질소 함유 화합물 (b), 4급 임모늄 히드폭시드 화합물 및 질소 함유 헤테로시클릭 화합물이 바람직하다.

산 확산 조절제는 개별적으로 또는 2종 이상이 조합되어 사용될 수 있다.

산 확산 조절제의 첨가량은 수지 (A)의 100 중량부에 대하여 일반적으로 15 중량부 이하, 바람직하게는 10 중량부 이하, 더욱 바람직하게는 5 중량부 이하이다. 산 확산 조절제의 비율이 15 중량부를 초과하면, 레지스트로서의 감도 및 노광 영역의 현상성이 감소하는 경향이 있다. 산 확산 조절제의 양이 0.001 중량 부 미만이면, 공정 조건에 따라 레지스트로서의 패턴 형상 또는 치수 정확성이 떨어지는 경향이 있다.

건식 에칭 저항성, 패턴 형상. 기판에 대한 접착성 등을 더욱 향상시키는 아크릴게 첨가제가 본 발명의 감 방사선성 수지 조성물에 첨가될 수 있다.

이러한 아크릴게 참가제의 예에는 t-부틸 1-아다만탄카르복실레이트, t-부톡시카르보날메틸 1-아다만탄카르복실레이트, 다-부탁 1,3-아다만탄디카르복실레이트, t-부팅 1-아다만탄이세테이트, t-부록시카르보날메틸 1-아다만탄이세테이트 및 다-t-부틸 1,3-아다만탄디아세테이트와 같은 아다만탄 유도체; t-부팅 대목 시콜레이트, t-부록시카르보날메틸 1-아다만탄이세테이트와 같은 아다만탄 유도체; t-부팅 대목 시콜레이트, t-부록시카르보닐메틸 대옥시콜레이트, 2-에록시에틸데옥시콜레이트, 2-시콜로핵실옥시에틸데옥시콜레이트, 3-목소시골로핵실 데옥시콜레이트, 테트라히드로피라날 대육시콜레이트 및 메발로노락론대옥시콜레이트와 같은 대옥시콜레이트: t-부팅 리토콜레이트, t-부록시카르보닐메틸 리토콜레이트, 2-에록시에탈 리토콜레이트, 2-시콜로핵실옥시에틸 리토콜레이트, 3-목소시콜로핵실 리토콜레이트, 테트라히드로피라닐 리토콜레이트 및 메발로노락톤 리토콜레이트과 같은 리토콜레이트: 2.5-디메틸-2.5-디(아다만틸카르보닐옥시)핵산 등이 포함된다.

이러한 이크릴계 첨가제는 개별적으로 또는 2종 이상이 조합되어 사용될 수 있다.

아크릴계 첨가제의 첨가량은 수지 (A)의 100 중량부에 대하여 일반적으로 50 중량부 이하, 바람직하게는 30 중량부 이하이다. 아크릴계 청가제의 양이 50 중량부를 초과하면, 레지스트로서의 내열성이 감소하는 경향이 있다.

도포성. 헌상성 등을 향상시키는 계면활성제 또는 이의 유사 물질이 본 발명의 감방사선성 수지 조성물에 참가될 수 있다.

계면활성제의 예에는 쯀리옥시에틸렌 라우릴 에테르, 퓰리옥시에틸렌 스테아릴 에테르, 퓰리옥시에틸렌 울레일 에테르, 퓰리옥시에틸렌 n-옥틸 페닐 에테르, 퓰리옥시에틸렌 n-노닐 페닐 에테르, 퓰리옥시에틸렌 글리 클 디라우레이트, 퓰리에틸렌 글리콘 디스테아레이트와 같은 비이온성 개면활성제: KP341(신에쯔 케미칼(Shin-Etsu Chemical Co., Ltd.)제), 퓰리플로우(Polyflow) No. 75, No. 95(교에이샤 케미칼(Kyoeisha Chemical Co., Ltd.)제), FTOP EF301, EF303, EF352(TOHKEM PRODUCTS CORPORATION제), MEGAFAC F171, F173(다이니뽄 인크 앤드 케미칼스(Dainippon Ink and Chemicals, Inc.)제), 플루오라드(Fluorard) FC430, FC431(스미또모 3M(Sumitomo 3M Ltd.)제), 이사히 가드(Asahi Guard) AG710, 서쥴론(Surflon) S-382, SC-101, SC-102, SC-103, SC-104, SC-105, SC-106(아사히 글라스 캄파나(Asahi Glass Co., Ltd.)제)과 같은 시판 입수가능한 제품 등을 들 수 있다.

이러한 계면활성제는 개별적으로 또는 2종 이상이 조합되어 사용될 수 있다.

계면활성제의 첨가량은 수지 (A)와 산 발생제 (B)의 총 100 중량부에 대하여 일반적으로 2 중량부 이하이다.

다른 청가제로는, 헐레이션(halation) 억제제, 접착 증진제, 저장 안정화제, 소포제 등을 둘 수 있다.

<조성물 음액의 제조>

본 발명의 감빙사선성 수지 조성물은, 용매 중에 총 고체 항량이 5 내지 50 중량%. 비람직하게는 10 내지 25 중량%가 되도록 상기 조성물을 용해시키고, 예를 들어 세공 직경이 약 0.2 🗷인 필터를 이용하여 여과 시킴으로써 조성물 용액으로 제조된다.

이러한 용매는 개별적으로 또는 2종 이상이 조합되어 사용될 수 있다. 이러한 용매 중, 선형 또는 분지형 케론, 시클릭 케론, 프로필렌 글리콜 모노알킬 에테르 아세테이트, 알킬 2-히드록사프로피오네이트 및 알 킬 3-알콕시프로피오네이트가 바람직하다.

<레지스트 패턴의 형성>

본 발명의 감방사선성 수지 조성물은 회학적 종폭된 레지스트로서 특히 유용하다.

화학적 증폭된 레지스트에서, 수지 (A) 중의 산 불안정 기는 노광시 산 발생제 (B)로부터 생성된 산의 작용에 의해 해리되어 산성 관농기, 바람직하게는 키르복실기를 생성한다. 그 결과, 알칼리성 현상맥 중 레지스트의 노광된 부분의 용해도가 증가함으로써, 노광된 부분이 알칼리성 현상맥 중에 용해되어 제거되고양성 뿐의 레지스트 패턴을 얻는다.

이 지스트 패턴은 상기 조성물 용액을 예쁠 들어, 실리콘 웨이퍼 또는 알루미늄으로 코팅된 웨이퍼와 같은 기판에 스핀 코팅, 캐스트 코팅 및 물 코팅과 같은 적절한 도포법으로 도포하여 레지스트 필름을 형성함으로써 본 발명의 감방사선성 수지 조성물로부터 형성된다. 그 후, 레지스트 필름을 임의로는 예비베이킹(이하, 'PB'라 칭함)하고 소정의 레지스트 패턴을 형성하기 위해 노광시킨다. 노광에 사용되는 방사선으로는, 가시광선, 자외선, 원자외선, X-선, 전자 광선 등이 산 발생제의 유형에 따라 적절하게 선택된다. AFF 액시머 레이저(파장: 193 nm) 또는 KrF 액시머 레이저(파장: 248 nm)을 사용하는 것이 특히 바람직하다.

본 발명에서, 노광 후에 노광-후 베이킹(이후, 'PEB'라 칭함)을 수행하는 것이 바람직하다. PEB는 수지(A)내의 산 불안정 유기기가 용이하게 해리되는 것을 보장한다. PEB에 대한 가열 온도는 감방사선성 수지조성물의 조성에 따라 좌우되지만, 일반적으로 30 내지 200 ℃, 바람직하게는 50 내지 170 ℃이다.

본 발명의 감방사선성 수지 조성물의 잠재 용량을 유도하기 위해. 예를 들어 일본 특허 공보 제12452/1994 호에 개시된 바와 같이 기판상에 유기 또는 무기 반사 방지 필름이 형성될 수 있다. 또한, 일본 특허 공 보 제188598/1993호 등에 개시된 바와 같이 주변 대기 중의 엄기성 불순물 또는 그 유사 물질의 영향을 방 지하기 위해 보호 필름을 레지스트 필름상에 형성할 수 있다. 이러한 기술들을 병용할 수 있다.

그 후, 노광된 레지스트 필름은 현상되어 소정의 레지스트 패턴을 형성한다.

현상에 사용되는 현상액의 예에는, 수산화나트륨, 수산화칼륨, 탄산나트륨, 규산나트륨, 메타규산나트륨, 수성 암모니아, 에틸아민, n-프로필아민, 디에틸아민, 다-n-프로필아민, 트리에틸아민, 메틸디에틸아민, 애틸디메틸아민, 트리에탄올아민, 테트라매틸앙모늄 히드족시드, 피톨, 피페리딘, 콜린, 1.8-디아자비시클 로-[5.4.0]-7-윤데센 및 1.5-디아자비시클로-[4.3.0]-5-노넨과 같은 1종 이상의 알칼리성 화합물을 용해시 킴으로써 제조된 알칼리성 수용액을 사용하는 것이 바람직하다.

알칼리성 수용액의 농도는 일반적으로 10 중량% 이하이다. 알칼리성 수용액의 농도가 10 중량%를 초과하면, 노광되지 않은 부위가 현상액 중에 용해될 수 있다.

유기 용매 또는 이의 유사 물질이 알칼리성 수용액을 함유하는 현상액에 첨가될 수 있다.

유가 용매의 예에는, 아세론, 메틸 예탈 케톤, 메틸 i-부틸 케톤, 시클로젠타논, 시클로헥사논, 3-메틸시클로펜타논 및 2.6-디메탈시클로헥사논과 같은 선형, 분지형 또는 시클릭 케톤: 메탈알콜, 에탈알콜, n-프로필알콜, i-프로필알콜, n-부틸알콜, t-부틸알콜, 시클로펜탄올, 시클로렉산올, 1.4-헥산디올 및 1.4-헥산디메탈올과 같은 알콜; 테트라히드로푸란 및 디옥산과 같은 에테르: 에탈 아세테이트, n-부틸 아세테이트 및 i-아밀 아세테이트와 같은 에스테르: 롤루엔 및 크실렌과 같은 방향죽 탄화수소; 페놀, 아세토닐아

세론, 디메틸포름아미드 등을 들 수 있다.

이러한 유기 용매는 개별적으로 또는 2종 이상이 조합되어 사용될 수 있다.

유기 용매의 양은 바람직하게는 알칼리성 수용액의 100 부피%이다. 유기 용매의 양이 100 부피%를 초과하면, 노광된 부위는 감소된 현상성으로 인해 현상되지 않은 체로 남을 수 있다.

또한. 계면활성제 또는 이의 유사 물질이 알칼리성 수용액을 함유하는 현상액에 적량 첨가될 수 있다.

레지스트 필름은 일반적으로 알칼리성 수용액을 함유하는 현상액을 사용하여 현상된 후 물로 세척된다.

#### <싫시예>

본 발명의 실시양태를 실시예를 들어 보다 상세히 설명하고자 한다. 그러나, 이 실시예들이 본 발명을 한정하는 것으로 생각되어서는 안 된다. 이 실시예에서, 부는 다른 언급이 없는 한 중량부이다.

이 실시에 및 비교실시예에서 각 조성물에 대한 축정과 평가는 하기와 같이 수행하였다.

## 분자량 (Mw):

Mw는 겔 투과 크로마토그래피 (GPC)로 GPC 컬럼 (Tosho Corp.사 제품, G2000HXL x 2, G3000HXL x 1, G4000HXL x 1)을 이용하여 하기 조건하에서 측정하였다. 유속: 1.0 ml/분, 용리액: 테트라히드로푸란, 컬럼 온도: 40 ℃, 표준 기준 물질: 단분산상 폴리스티렌

#### 방사선 투과도:

액상 조성물을 석영판에 도포하여 만든 코팅을 90 ℃의 고온판 상에서 60 초 동안 후면 베이킹하여 1 쪄 두께의 레지스트 코팅을 얻었다. 파장 193 nm 에서의 흡광도警 통해 레지스트 코팅의 방사선 흡광도를 구하였고 심자외선 영역의 투과도를 표준으로 채택하였다.

감도 (실시예 1 내지 18 및 비교실시예 1):

표 1에 나타낸 조성의 액상 조성물을 520 Å 두께의 규소 웨이퍼 딥 UV30 (ARC) 필뜸 (Brewer Science Inc.사 제품)의 표면에 스핀 코팅벌에 의해 도포하고 표 2에 나타낸 조건하에서 고온판 상에서 후면 베이킹하여 두께 0.4 ㎞의 레지스트 코팅을 얻었다.

ArF 액시머 레이저 노광 장치 (Nikon Corp.사 제품, 렌즈 구경: 0.55, 파장: 193 nm)를 이용하여 마스크 패턴을 통해 상기 코팅을 노광시켰다. PEB를 표 2의 조건 하에 처리한 후, 레지스트 코팅을 25 'C의 2.38 중앙% 테트라메틸암모늄 히드록시드 수용액 (실시에 1 내지 18) 또는 2.38 x 1/50 중당% 테트라메틸암모늄 히드록시드 수용액 (비교실시에 4) 중에 1 분 동안 현상시키고, 물로 세척하고. 건조하여 포지티브 본의 레지스트 패턴을 형성하였다. 라인 폭이 0.18 세인 라인-앤드-스페이스 (1L1S) 패턴이 형성되는 최적 조사량을 감도로 하였다.

### 감도 (실시예 19):

표 1에 나타낸 조성의 액상 조성물을 규소 웨이퍼 AR-19 (Shipley Company사 제품)의 표면에 스핀 코팅법에 의해 도포하고 표 2의 조건하에서 고온판 상에서 후면 베이킹하여 두께 0.4 #로의 레지스트 코팅을 얻었다.

ISI 미니-스템퍼 (렌즈 구경: 0.60, 파장: 193 nm)쿌 이용하여 마스크 패턴을 통해 상기 코팅을 노광시켰다. PEB쿌 표 2의 조건 하에 처리한 후. 레지스트 필름을 25 ℃의 2.38 중량% 테트라메틸암모늄 히드뽁시드 수용액 중에 1 분 동안 현상시키고, 물로 세척하고, 건조하여 포지티브 톤의 레지스트 패턴을 형성하였다. 라인 폭이 0.15 ㎞인 라인-앤드-스페이스 (1L1S) 패턴이 형성되는 최적 조사량을 감도로하였다.

# 해상도

최적 투여량에서 해상되는 레지스트 페턴의 최소 처수쿌 그 레지스트 패턴의 해상도로 하였다.

# 718F

광학 현미경과 KLA 결함 조사 장치 (KLA-TENCOR JAPAN LTD.사 제품)를 이용하여 결함있는 현상 부분의 존재 여부를 하기 방법에 따라 조사하였다.

KLA 결합 조사 장치를 이용한 평가 방법:

기준 화상 및 화소와 겹쳤은 때 생기는 차이뿐 통해 웨이퍼 하나에 있는 결합 클러스터 및 언클러스터의 총 개수를 크기 0.15 Å 이상의 결합을 검출하도록 감도를 설정한 KLA 결합 조사 장치를 이용하며 어레이 모드 검사에 의해 계수하였다.

# 패턴 형상:

라인 폭이 0.20 4m인 라인-앤드-스페인스 (1L1S)의 정사각형 단면의 하단 길이  $(L_1)$ 과 상단 길이  $(L_2)$ 물 주사 전자 현미경으로 축정하였다.

패턴 형상을 0.85≤L₂/L₁≤1를 만족하며 끝이 좁아지는 형상이 아닌 경우 '양호'로 평가하였다.

# 단량체의 합성

<합성예 1>

아르곤 분위기 하에 500 ㎡의 오토클레이브에 시클로펜타디엔 22 g, 1.1-버스(트리플루오로메틸)-3-부텐을 109 g 및 히드로퀴논 450 mg을 채우고 혼합물을 170°C에서 17시간 동안 가열하였다. 반응 용액을 증류하여 하기 화학식 11의 5-[2,2-버스(트리플루오로메틸)-2-히드록시애팅]비시클로[2.2.1]헵트-2-엔 70 g을 얻었다.

화학식 11

#### <합성예 2>

500 ml의 반응 용기에 합성에 1에서 얻은 5-[2.2-비스(트리플루오로메틸)-2-하드족시에틸]비시클로[2.2.1]헵트-2-엔 10 g, 탄산 칼륨 10 g, 테트라히드로푸란 40 g 및 물 20 g을 채웠다. t-부틸 브로모아세테이트 8 g을 청가한 후, 혼합물을 70℃에서 6시간 동안 반응시켰다. 반응 혼합물을 에팋 아세테이트 200 ml와 혼합하고, 혼합물을 물로 세척하였다. 진공하에 용매를 제거하여 조생성물을 얻었다. 진공하에 조생성물을 중휴하여 하기 화학식 12의 5-[2,2-비스(트리플루오로메틸)-2-t-부족시카르보닐옥시에틸]비시클로[2.2.1]헵트-2-엔 7 g을 얻었다.

회학식 12

#### <합성예 3>

500 ㎢의 오토콜레이브에 1,1-비스(트리蒈투오로메틸)-3-부텐율 230 g, 디시콜로펜타디엔 73 g 및 2,6-디-t-부틸파라크레졸 0.15 g을 채우고 혼합물을 190℃에서 12시간 동안 가열하였다. 반응 용액용 싫은으로 냉각시키고 종류에 의해 정제하여 하기 회학식 13의 8-(2,2,2-트리플루오로-1-트리플루오로메틸-1-히드록 시에틸)테트라시쿨로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔 40 g을 얻었다.

회학식 13

# <합성예 4>

하기 화학식 14의 8-[2.2-비스(트리플쭈오로메틸)-2-t-부특시카르보닐옥시에틸]테트라시클로 [4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔 6 g울, 5-[2.2-비스(트리플루오로메틸)-2-하드록시에틸]비시클로[2.2.1]헵트

**특2001-0113521** 

-2-엔 대신 합성여 3에서 얻은 8-(2,2,2-트리플루오로-1-트리플루오로메틸-1-히드뽁시에팊)테트라시클로 [4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔 10 g을 사용하는 것을 제외하고 합성예 2와 동일한 방법으로 제조하였다.

#### 화학식 14

1.44. 1

### <합성예 5>

합성에 3에서 얻은 8-(2,2,2-트리플루오로-1-트리플루오로메틸-1-히드록시에틸)테트라시클로 [4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔 10 g몸 아세트산 무수물 중에서 24시간 동안 환류하고 얻어진 조생성물을 증류에 의해 정제하여 하기 회학식 15의 8-[2,2-비스(트리플루오로메틸)-2-메틸카로보닐옥시에릴]테트라시클로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔 6 g을 얻었다.

#### 화학식 15

# 수지 (A)의 합성

## <합성에 6>

100 ml의 가압 중합 용기에 1.2-디플로로에탄 15 ml. 5-[2.2-비스(트리플후오로메틸)-2-히드복시에틸]비시 클로[2.2.1]헵트-2-엔 4.5 g 및 5-[2.2-비스(트리플후오로메틸)-2-t-부목시카르보닐옥시에틸]비시클로 [2.2.1]헵트-2-엔 2.4 g을 채웠다. 히기한 방법에 의해 제조된 팔라듐 착체 촉매 용액 2 ml를 첨가하여 중합 반응을 개시하였다. 30℃에서 6시간 동안 계속 반응시켰다. 반응 용액을 다량의 메탄율에 넣어 생 성물을 응결시키고, 이쫄 여과하여 수지 4.7 g을 얻었다.

상기 수지는 하기 화학식 16에 나타낸 반복 단위 (I-1)과 반복 단위 (I-2)의 공중합 뮬비가 65:35이고 분자량이 6,000인 공중합체임이 확인되었다. 이 수지를 '수지 (A-1)'라 한다.

#### <축매의 제조>

1.2-디클로로에틴 1 ㎢에 용해시킨 실버 헥사플루오로안티모네이트 40 mg의 용액을 1.2-디클로로에탄 1 ㎢ 중 π-알릴 팔라듐 클로라이드 이랑체 27 mg의 용액에 청가하였다. 혼합물을 실운에서 1시간 등안 교반하고 형성된 염화 은을 여과에 의해 분리하여 1.2-디클로로에탄 중 팔라듐 착체 촉매 용액을 얻었다.

#### 스타선에 75

단량체로 5-[2.2-비스(트리블루오로메틸)-2-히드혹시에틸]비시클로[2.2.1]헵트-2-엔 5.4 g 및 5-t-부혹시 카르보닐비시클로[2.2.1]헵트-2-엔 2.1 g을 사용한 것을 제외하고 합성예 6과 동일한 중합 반응을 수행하 여 수지 5.1 g을 얻었다.

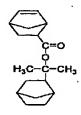
상기 수지는 하기 화학식 17에 나타낸 반복 단위 (Ⅰ-1)과 반복 단위 (Ⅴ-1)의 공중합 윤비가 65:35이고 분자량이 6,200인 공중합체임이 확인되었다. 이 수지를 '수지 (A-2)'라 한다.

회학식 17

# <합성예 8>

단량체로 5-[2,2-비스(트라플루오로메틸)-2-히드록시애틸)비시클로[2.2.1]헵트-2-엔 4.9 g 및 하기 화학식 18의 화합물 2.6 g을 사용한 것을 제외하고 합성에 6과 동일한 중합 반응을 수행하여 수지 4.9 g을 얻었다.

회학식 18



상기 수지는 하기 화학식 19에 나타낸 반복 단위 (I-1)과 반복 단위 (V-2)의 공중합 몰비가 65:35이고 분자량이 5,800인 공중합체임이 확인되었다. 이 수지를 '수지 (A-3)'라 한다.

# 회학식 19

### <합성에 9>

질소 분위기하에 100 mℓ의 가지형 플라스크에 5-[2,2-비스(트리플루오로메틸)-2-히드록시에틸]비시클로 [2,2,1]헵트-2-엔 12,1 g, 5-t-부록시카르보닐비시클로[2,2,1]헵트-2-엔 5,7 g, 말레산 무수물 7,2 g, 아조비스이소부터로니트릴 1,5 g 및 테트라히드로푸란 25 g을 채웠다. 혼합물을 50 ℃에서 8시간 동안 반응시켰다. 중합시킨 후, 반응 용액을 실온으로 냉각시키고 다량의 이소프로팔알콜/n-헥산 혼합 용액에 부어수지를 응결시켰다. 응결된 수지를 여과하고 소량의 n-헥산으로 세척하고 진공하에 건조시켜 수지 생성물 20 g을 얻었다.

삼기 수지는 하기 화학식 20에 나타낸 반복 단위 (Ⅰ-1), 반복 단위 (Ⅱ) 및 반복 단위 (Ⅴ-1)의 공중합 물비가 30:20:50여고 분자량이 7.000인 공중합체임이 확인되었다. 이 수지를 '수지 (A-4)'라 한다.

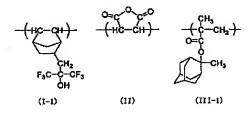
#### 화학식 20

# <합성에 10>

단량체로 5-[2.2-비스(트리플루오로메틸)-2-히드쪽시에탈]비시콜로[2.2.1]헵트-2-엔 12 g. 말레산 무수물 4.3 g 및 2-(2-메틸)아다만릴 메타크릴레이트 8.7 g을 사용하는 것을 제외하고 합성에 9와 동일한 중합 반 응을 수행하여 수지 19 g을 얻었다.

상기 수지는 하기 화학식 21에 나타낸 반복 단위 (Ⅰ-1), 반복 단위 (Ⅱ) 및 반복 단위 (Ⅲ-1)의 공중합 몰비가 35:35:30이고 분자량이 6.800인 공중합체임이 확인되었다. 이 수지를 '수지 (A-5)'라 한다.

## 회학식 21



#### <합성예 11>

단광체로 5-[2,2-비스(트리팔투오로메틸)-2-하드록시에틸]비시클로[2,2,1]헵트-2-엔 11.5 g, 노르보르넨 1.3 g, 알레산 무수율 5.5 g 및 2-(2-메틸)아다만틸 메타크릴레이트 6.6 g을 사용하는 것을 제외하고 합성 예 9와 동일한 중합 반응을 수행하여 수지 21 g을 얻었다.

상기 수지는 하기 화학식 22에 나타낸 반복 단위 (I-1), 반복 단위 (II), 반복 단위 (III-1) 및 반복 단위 (V-3)의 공중합 돌비가 30:10:40:20이고 분자량이 7,300인 공중합체임이 확인되었다. 이 수지를 '수지 (A-8)'라 한다.

#### 화학식 22

### <합성에 12>

단량체로 5-[2.2-비스(트리쟐투오로메틸)-2-히드폭시에틸]비시클로[2.2.1]헵트-2-엔 11.8 g, 노르보르넨 1.4 g, 말레산 무수물 5.6 g 및 2-(2'-메타크릴로일육시-2'-프로필)노르보르넨 6.4 g을 사용하는 것을 제외하고 합성예 9와 동일한 중합 반응을 수행하여 수지 20 g을 얻었다.

상기 수지는 하기 화학식 23에 나타낸 반복 단위 ( l -1), 반복 단위 ( ll), 반복 단위 ( ll -2) 및 반복 단위 ( V -3)의 공중합 물비가 30:10:40:20이고 분자람이 6,400인 공중합체임이 확인되었다. 이 수지를 '수지 (A-7)'라 한다.

# 회학식 23

### <합성예 13>

단량체로 8-(2,2,2-트리플루오로-1-트리플루오로메틸-1-히드록시에틸)테트라시클로[4,4,0,1<sup>2,5</sup>,1<sup>7,10</sup>]도데크 -3-엔 9,7 g, 5-t-부록시카르보닐비시클로[2,2,1]-햄트-2-엔 8,3 g 및 말레산 무수물 7 g을 사용하는 것을 제외하고 합성에 9와 동일한 중합 반응을 수행하여 수지 21 g을 얻었다.

상기 수지는 하기 화학식 24에 나타낸 반복 단위 (I-3). 반복 단위 (II) 및 반복 단위 (V-1)의 공중합 물비가 30:20:50이고 분자랑이 7.100인 공중합체임이 확인되었다. 이 수지를 '수지 (A-8)'라 한다.

### 회학식 24

### <합성에 14>

단량체로 8-(2.2.2-트리쯀투오로-1-트리쯀루오로메틸-1-히드록시에틸)데트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔 12.3 g. 노르보르넨 0.6 g. 말레산 무수물 4.2 g 및 2-(2'-메타크릴로일옥시-2'-프로필)노르보르넨 8 g을 사용하는 것을 제외하고 합성에 9와 동일한 중합 반응을 수행하여 수지 22 g을 얻었다.

상기 수지는 하기 화학식 25에 나타낸 반복 단위 (I-3), 반복 단위 (II), 반복 단위 (III-2) 및 반복 단위 (V-3)의 공중합 물비가 30:10:40:20이고 분자량이 6.500인 공중합체임이 확인되었다. 이 수지를 '수지 (A-9)'라 한다.

### 회학식 25

# <합성에 15>

# (1) 중합:

교반기, 환류 콘덴서 및 3-웨이 콕이 장착된 분리가능한 풀라스크에 8-[2.2-비스(트리플루오로메틸)-2t-부쪽시카르보닐옥시메틸]테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔 100 중량부, 1-헥센 (분자량 조절제) 33 중량부 및 톨루엔 200 중량부를 채우고 혼합물을 80℃로 가열하였다. 이어서, 복분해 촉매로 트리메틸 알루미늄의 물루엔 용액 0.17 중량부 (농도: 1.5 mol/ℓ) 및 덩스텐 핵사물로라이드의 플루엔 용액 1.0 중 량부 (농도: 0.05 mol/ℓ)를 첨가한 후, 80℃에서 3시간 동안 교반하면서 개환 중합 반응시켜 수지 용액을 얻었다.

상기 수지는 하기 화학식 26의 반복 단위 (IY-1)로 이루어지고 분자량이 12,000인 중합체임이 확인되었다 (수율 67 중량%). 이 수지를 '수지 (A-10)'라 한다.

#### (2) 수소화:

오토클레이브에 수지 (A-10) 400 중량부 및 수소화 촉매로 클로로하드로카르보닐트리페닐포스핀 투테늄 0.075 중량부쁄 채웠다. 165℃, 100 kg/cm²·G의 수소압 조건하에 4시간 동안 수소화 반응시켰다.

생성된 반응 용액 400 중량부 및 톨루엔 100 중량부를 또다른 반응 용기에 채웠다. 락트산 0.71 중량부 및 물 1.15 중량부를 참가한 후, 혼합물을 60℃에서 30분 동안 교반하였다. 이어서, 매탄율 260 중량부를 참가한 후, 혼합물을 60℃에서 1시간 동안 더 교반하였다. 반응 용액을 실온으로 냉각시키고 반용배 층 (메탄율 층)과 양용배 총 (수지 용액 층)으로 분리시켰다. 빈용배층 만욡 제거하였다. 각각 제거된 메탄 올의 4.5 중량% 및 55 중량%에 해당하는 양의 메탄율 및 훌투엔을 반응 용기에 참기하고 혼합물을 60℃에 서 1시간 동안 교반하였다. 이어서, 반응 용액을 다시 실온으로 냉각시키고 빈용배층과 양용배층으로 리하여 빈용배층만을 제거하였다. 메탄율을 사용하는 이 추출 과정을 수회 반복하였다. 최증적으로 얻어 진 용매층으로부터 증발에 의해 양용배를 제거하여 수지를 얻었다. 수지를 테트라히드로푸란에 다시 용해 시키고 다양의 메탄율을 참가하여 수지를 응결시켰다. 응결된 수지를 감압하에 건조시켰다.

NMR 스펙트럼에 의해 측정된 수소화도는 100%였고 상기 수지는 하기 화학식 (27)의 반복 단위 (IV-2)로 이루어진 중합체로 확인되었다. 이 수지를 '수지 (A-11)'라 한다.

### 화학식 27

### (3) 가수분해

필라스크에 수지 (A-11) 100 중량부. 프로필렌 글리큩 모노메틸 에테르 200 중량부. 증류수 100 중량부 및 p-톨쿠엔숣폰산 1 중량부를 채웠다. 질소 분위기에서 환류하며 8시간 동안 가수분해 반응시켰다. 반응 용액율 실온으로 냉각시키고 다량의 물 및 트리에틸아민을 참가하여 중화시켰다. 에틸 아세테이트를 사용하여 수지를 추출하고, 수층이 중성이 될 때까지 추출된 수지층을 물로 세척하였다. 용매를 증발시켜 수지를 얻었다.

IR 스펙트럼에 의해 측정된 가수분해도는 60%였고 상기 수지는 하기 화학식 (28)에 나타낸 반복 단위 (IV-2) 및 반복 단위 (IV-3)의 공중합 물비가 40:60인 공중합체임이 확인되었다. 이 수지를 '수지 (A-12)'라한다.

### <합성예 16>

### (1) 중합

교반기, 환류 콘덴서 및 3-웨이 목이 장착된 분리가능한 플라스크에 8-[2,2-비스(트리플루오로메틸)-2-t-부뾱시카르보닐옥시에틸]테트라시글로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크-3-엔 60 중량부, 5-[2,2-비스(트리플루오로메틸)-2-t-부혹시카르보닐옥시애틸]비시콜로[2.2.1]헵트-2-엔 40 중량부, 1-핵센 (분자량 조절제) 25 중량부, 1,2-디클로로에탄 400 중량부, 및 복분해 촉매로 트리에틸엔왕루미늄의 클로로벤젠 용액 0.6 중량부 (농도: 1.5 mol/ℓ) 및 텅스텐 핵사클로라이드의 클로로벤젠 용액 4 중량부 (농도: 10.025 mol/ℓ) 풀 채웠다. 80℃에서 3시간 동안 개한 중합 반응시켰다. 중합시킨 후, 반응 용액에 다량의 메탄옱을 첨가하여수지를 응결시켰다. 응결된 수지를 여과하고 진공하에 건조시켜 수지를 얻었다 (수율: 92 중량%).

상기 수지는 하기 회학식 29에 나타낸 반복 단위 (IV-1) 및 반복 단위 (IV-4)의 공중합 물비가 50:50이고 분자량이 13,000인 공중합체임이 확인되었다. 이 수지를 '수지 (A-13)'라 한다.

### 회학식 29

# (2) 수소화

수지 (A-13)을 사용하여 합성에 15와 동일한 방법으로 수소화 반응시켰다.

IB 스펙트럼 및 NMR 스펙트럼에 의해 촉정된 수소화도는 100%였고 상기 수지는 하기 화학식 30에 나타낸 반복 단위 (IV-2) 및 반복 단위 (IV-5)로 이루어진 중합체임이 확인되었다. 이 수지를 '수지 (A-14)'라한다.

### (3) 가수분해

수지(A-14)뜰 사용하여 합성예 15와 동일한 방식으로 가수분해 반응을 수행하였다. IR 스펙트럼에 의해 측정한 가수분해도는 70 %이었으며, 수지는 하기 화학식 31에 나타낸 반복 단위 (N-2), 반복 단위 (N-3), 반복 단위 (N-5) 및 반복 단위 (N-6)의 공중합 물비가 13:37:17:33인 공중합체로 확인되었다.

### 화학식 31

# <합성예 17>

# (1) 중합

8-[2,2-비스(트리플투오로메틸)-2-메틸카르보닐옥사에탈]테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔 50 중량부 및 5-t-부목시카르보닐버시클로[2.2.1]헵트-2-앤 50 중량부를 사용한 것을 제외하고는 합성에 16과 동일한 개환 중합반응을 수행하였다.

생성된 수지는, 하기 화학식 32에 나타낸 반복 단위 (N-7) 및 반복 단위 (V-4)의 공중합 물비가 40:60이며 분자량(Mw)이 13.000인 공중합체로 확인되었다. 이 수지를 '수지(A-16)'라 한다.

### (2) 수소화 반응

수지(A-16)를 사용하여 합성예 15와 동일한 방식으로 수소화 반응을 수행하였다.

IR 스펙트럼 및 NMR 스펙트럼에 의해 측정한 수소화도는 100 % 이었으며, 수지는 하기 화학식 33의 반복단위 (IV-8) 및 반복 단위 (V-5)로 이루어진 중합체인 것으로 확인되었다. 이 수지를 수지 (A-17) 라한다.

# 회학식 33

### (3) 가수분해

즐라스크에 수지 (A-17) 100 중량부, 테트라히드로푸란 500 중량부 및 수산화칼륨 수용액(농도: 10 mol/L) 50 중량부를 채우고, 질소 분위기 하에 확류하면서 6시간 동안 가수분해 반응을 수행하였다. 반응 음액을 실온으로 냉각하고 다량의 물 및 옥살산용 첨가하여 중화시켰다. 메틽 아세테이트를 사용하여 수지를 추출하고, 수층이 중성으로 될 때까지 추출된 수지층을 물로 세척하였다. 용매를 증발시켜 수지를 수득하였

IR 스펙트럼에 의해 측정한 메틸카르보닐옥시기의 가수분해도는 100 %이었으며, 수지는 하기 화학식 34의 반복 단위 (IV-3) 및 반복 단위 (V-5)로 이루어진 중합체로 확연되었다. 이 수지를 '수지 (A-18)'라 한 다.

### 회학식 34

### <합성예 18>

단량체로 5-[2,2-비스(트리플루오로메틸)-2-히드록시예틸]비시콜로[2.2.1]헵트-2-엔 5.81 g, 5-[2,2-비스(트리플루오로메틸)-2-t-부혹시카르보닐옥시에틸]비시콜로-[2.2.1]헵트-2-엔 14.00 g 및 말레산 무수물 5.19 g을 사용한 것을 제외하고는 합성예 9와 동일한 중합반응을 수행하여 수지 16 g을 수득하였다.

이 수지는 하기 화학식 35에 나타낸 반복 단위 (I-1), 반복 단위 (I-2) 및 반복 단위 (II)의 공중합 물비가 20:30:50이며 분자량(Mw)이 4,500인 공중합체로 확인되었다. 이 수지쬴 '수지 (A-19)'라 한다.

# 회학식 35

# <합성에 19>

단량체로 8-(2.2.2-트리플루오로-1-트리플루오로메틸-1-히드록시에틸)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크 -3-엔 6.83 g, 5-[2.2-버스(트리플루오로메틸)-2-t-부목시카르보닐옥시메틸]비시클로[2.2.1]헵트-2-엔 13.25 g 및 말레산 무수물 4.92 g을 사용한 것을 제외하고는 합성에 9와 동일한 중합반응을 수행하여 수지 17 g을 수득하였다.

이 수지는 하기 화학식 36에 나타낸 반복 단위 (I-3), 반복 단위 (I-2) 및 반복 단위 (II)의 공중합 물비가 20:30:50이며 분자량(Mw)이 4,200인 공중합체로 확인되었다. 이 수지콜 '수자 (A-20)'라 한다.

# <합성예 20>

단량체로 5-[2,2-비스(트리플루오로메틸)-2-하드폭시예틸]비시클로[2,2,1]헵트-2-엔 8.07 g, 말레산 무수물 7.21 g 및 5-(1-메틸시클로펜틸옥시카르보날)비시클로[2,2,1]헵트-2-엔 9.72 g을 사용한 것을 제외하고는 합성예 9와 동일한 중합반응을 수행하여 수지 20 g을 수득하였다.

이 수지는 하기 화학식 37에 나타낸 반복 단위 (I-1), 반복 단위 (II) 및 반복 단위 (V-6)의 공중합 물 비가 20:30:50이며 분자량(Mw)이 4,800인 공중합체로 확인되었다. 이 수지를 '수지 (A-21)'라 한다.

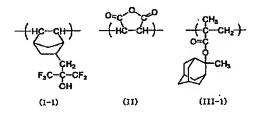
### 회학식 37

### <합성예 21>

단량채로 5-[2,2-비스(트리플투오로메탈)-2-허드록시에탈]비시클로[2.2.1]헵트-2-엔 7.67 g, 말레산 무수물 6.86 g 및 2-(2-메탈)아다민탈 메타크릴레이트 10.47 g을 사용한 것을 제외하고는 합성에 9와 동일한 중합반응을 수행하여 수지 16 g을 수득하였다.

이 수지는 하기 화학식 38에 나타낸 반복 단위 (I-1), 반복 단위 (II) 및 반복 단위 (III-1)의 공중합 물 비가 20:50:30이며 분자량(Mw)이 5.800인 공중합체로 확인되었다. 이 수지를 '수지 (A-22)'라 한다.

# 화학식 38



### <합성예 22>

단량체로 8-(2.2.2-트리플뚜오로-1-트리플뚜오로메틸-1-히드록시에틸)테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크 -3-엔 32.69 g 및 2-(2-메틸)아다만틸 메타크릴레이트 17.31 g을 사용한 것을 제외하고는 합성에 9와 동일 한 중합반응을 수행하여 수지 18 g을 수독하였다.

이 수지는 하기 화학식 39에 나타낸 반복 단위 (I-1) 및 반복 단위 (II)의 공중합 물비가 50:50이며 분자량(Mw)이 5,900인 공중합체로 확인되었다. 이 수지쿌 '수지 (A-23)'라 한다.

#### 화학식 39

### <합성예 23>

단량체로 8-(2.2.2-트리쯩투오로-1-트리쭏투오로메탈-1-하드록시에틸)테트라시쿨로[4.4.0.1<sup>2,5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크 -3-엔 24.50 g. 2-(2-메틸)아다만탈 메타크릴레이트 17.31 g 및 하기 화학식 40에 나타낸 화합물 8.29 g 을 사용한 것을 제외하고는 합성에 9와 동일한 중합번응을 수행하여 수지 20 g을 수득하였다.

#### 화학식 40

이 수지는 하기 화학식 41에 나타낸 반복 단위 (I-1). 반복 단위 (II-1) 및 반북 단위 (III-3)의 공중합 물비가 30:40:20이며 분자량(Mw)이 5,700인 공중합체로 확인되었다. 이 수지는 '수지 (A-24)'라고 한다.

### 회학식 41

### <합성에 24>

단량체로 5-[2.2-비스(트리플루오로메틸)-2-히드록시예탈]비시클로[2.2.1]헵트-2-엔 5.53 g 및 5-(1-메탈-

1-시클로헥실옥시카르보닐)비시클로[2.2.1]헵트-2-멘 4.47 g을 사용한 것을 제외하고는 합성에 6과 동일한 중합반응을 수행하여 수지 7 g을 수독하였다.

이 수지는 하기 화학식 42에 나타낸 반복 단위 (I-1) 및 반복 단위 (V-7)의 공중합 물비가 53:37이며 분 자량(Mw)이 30,700이고, 수 평균 분자량(Mn)이 14,500인 공중합체로 확인되었다. 이 수지를 '수지 (A-25)'라 한다.

#### 화학식 42

<실시에 1-19 및 비교에 1>

하기 표 1에 나타낸 성분율 함유하는 각 조성물 용액<mark>을 평가하였다. 평가 결과는 하기 표 3에 나타나 있</mark> 다.

하기 표 1에 나타낸 수지 (A-1) 내지 (A-9). (A-12). (A-15). (A-18) 내지 (A-25) 이외의 성분은 다음과 같다.

#### 다른 수지

a-1: t-부틸 메타크릴레이트/메틸 메타크릴레이트/메타크릴산 공중합체 (공중합 물비 = 40/40/20. 분자량 (Mw) = 20,000)

#### <u>산 발생제 (B)</u>

B-1: 트리페닐술포늄 노나플루오로-n-부탄술포네이트

8-2: 비스(4-t-부틸페닐)요오드늄 노나플루오로-n-부탄술포네이트

8-3: 1-(3.5-디메틸-4-히드록시페닐)테트라히드로티오페늄노나플루오로-n-부탄술포네이트

8-4: 비스(4-t-부탈패틸)요오드늄 퍼플루오로-n-옥탄술포네이트

8-5: 노나풀루오로-n-부탄술포닐비시클로[2.2.1]헵트-5-엔-2.3-디카르보디이미드

8-6: 4-n-부록시-1-나프틸테트라히드로티오페늄 퍼플루오로-n-옥탄술포네이트

### 산 확산 조절제

C-1: 트리-n-옥틸아민

C-2: 3-피페리디노-1,2-프로판디올

C-3: N-t-부록시카르보닐디시클로헥싵아민

C-4: N-t-부록시카르보닐-2-페닐벤즈이미다졸

C-5: 테트라-n-부탈암모늄하드톡시드

### 기타 첨기제

D-1: t-부틸 데옥시콜레이트

D-2: 디-t-부틸 1.3-아다만탄디카르복실레이트

D-3: t-부톡시카르보닐메탈 데옥시콜레이트

0-4: 2,5-디메틸-2,5-디(아다만틸카르보닐옥서)헥산

# 용매

E-1: 2-헵탄온

E-2: 시클로헥산온

E-3: 프로팔렌 글리콜 모노메틸 에테르 아세테이트

[# 1]

			광호안 단위(중량부)				
	수지	광산발생기 (B)	산 확산 조절제	기타 첨가제	용매		
실시에 1	A-1(90)	B-1(2.0)	C-2(0.05)	0-1(10)	E-1(430)		
					E-2(100)		
실시예 2	A-2 (90)	B-2(2.0)	C-3(0.10)	0-2(10)	E-1 (430)		
					E-2(100)		
실시에 3	A-3 (90)	8-4(3.0)	C-4(0.10)	0-2(10)	E-1(430)		
					E-2(100)		
실시예 4	A-4(90)	B-3(3.5)	C-4(0.10)	0-3(10)	E-1(430)		
					E-2(100)		
실시예 5	A-5(90)	8-2(3.0)	C-2(0.05)	D-3(10)	E-1(430)		
					E-2(100)		
실시예 6	A-6(90)	8-4(3.0)	C-3(0.10)	D-2(10)	E-1(430)		
					E-2(100)		
실시예 7	A-7(90)	8-4(3.0)	C-3(0.10)	D-3(10)	E-1(430)		
		B-5(2.0)			E-2(100)		
실시에 8	A-8(90)	B-2(3.0)	C-4(0.10)	D-3(10)	E-1(430)		
		B-5(2.0)			E-2(100)		
실시에 9	A-9(90)	B-1(2.0)	C-2(0.05)	0-2(10)	E-1(430)		
					E-2(100)		
실시에 10	A-12(90)	B-2(3.0)	C-4(0.10)	D-1 (10)	E-1(430)		
					E-2(100)		
실시에 11	A-15(90)	8-4(3.0)	C-4(0.10)	0-3(10)	E-1(430)		
		B-5(2.0)			E-2(100)		
실시에 12	A-18(90)	8-4(3.0)	C-3(0.05)	0-2(10)	E-1(430)		
			C-4(0.05)		E-2(100)		
싶시에 13	A-19(90)	8-4(2.5)	C-3(0.20)	0-3(10)	E-1(430)		
		B-5(2.5)			E-2(100)		
실시에 14	A-20(90)	B-2(3.0)	C-3(0.15)	D-3(10)	E-3(530)		
		B-5(2.0)					
실시예 15	A-21(90)	B-6(3.0)	C-2(0.20)	0-2(10)	E-1 (430)		
					E-2(100)		
실시예 16	A-22(90)	B-4(2.5)	C-2(0.17)	D-2(10)	E-3(530)		
		B-5(2.5)					
실시에 17	A-23(90)	B-6(2.5)	C-3(0.30)	0-3(10)	E-3(530)		
실시에 18	A-24(90)	8-3(3.5)	C-1(0.15)	0-2(10)	E-1(430)		
					E-2(100)		
실시예 19	A-25(88)	B-4(2.0)	C-5(0.26)	D-4(12)	E-3(530)		
		B-5(1.5)					
비교에 1	a-1(90)	B-1(2.0)	C-1(0.05)	D-1(10)	E-1(530)		

بمثيره

[# 2]

	레지스트 기재		PB	PB		PEB	
	두께 (#41)		온도 (℃)	시간 (초)	온도 (℃)	시간 (초)	
실시예 1	0.4	ARC	130	90	140	90	
실시예 2	0.4	ARC	130	90	140	90	
실시예 3	0.4	ARC	130	90	140	90	
실시에 4	0.4	ARC	130	90	140	90	
실시예 5	0.4	ARC	130	90	140	90	
실시예 6	0.4	ARC	130	90	140	90	
실시예 7	0.4	ARC	130	90	140	90	
실시예 8	0.4	ARC	130	90	140	90	
실시예 9	0.4	ABC	130	90	140	90	
실시예 10	0.4	ARC	130	90	140	90	
실시예 11	0.4	ARC	130	90	140	90	
실시예 12	0.4	ABC	130	90	140	90	
실시에 13	0.4	ARC	130	90	140	90	
실시에 14	0.4	ARC	130	90	140	90	
실시예 15	0.4	ARC	130	90	140	90	
실시예 16	0.4	ARC	130	90	140	90	
실시예 17	0.4	ARC	130	90	140	90	
실시예 18	0.4	ARC	130	90	140	90	
실시에 19	0.4	ARC-19	130	90	140	90	
비교예 1	0.4	ARC	130	90	140	90	

[# 3]

	투과율	감도	해상도 (mm)	결함	패턴 형상
	(193 nm. %)	(J/m²)			
싶시예 1	75	73	0.15	0	양호
실시예 2	72	74	0.15	0	양호
실시예 3	69	69	0.15	0	양호
실시예 4	71	70	0.15	0	양호
실시예 5	68	74	0.15	0	양호
실시에 6	73	72	0.15	0	양호
실시예 7	70	68	0.15	0	양호
실시에 8	75	77	0.15	0	양호
실시에 9	70	69	0.15	0	양호
실시에 10	68	71	0.15	0	양호
실시에 11	70	74	0.15	0	양호
실시에 12	71	71	0.15	0	양호
실시예 13	74	72	0.15	0	양호
실시예 14	71	74	0.15	0	양호
실시에 15	74	77	0.15	0	양호
실시에 16	72	69	0.15	0	양호
실시에 17	67	76	0.15	0	양호
실시에 18	68	72	0.15	0	양호
실시에 19	73	79	0.13	0	양호
धाळ्या १	62	150	0.18	45	양호

본 발명의 감방사선성 수지 조성물은 높은 방사선 투과율을 나타내고, 화학적 방법으로 증폭된 레지스트로 서 높은 감도, 해상도 및 매턴 형상과 같은 우수한 기본 특성을 나타내며, 미세제작 동안에 해상도 결함이 생기지 않으면서 고수율로 반도체를 생산할 수 있다. 반도체 분야에 있어서 미래에 미세제작 기술이 더 진보한다면 본 발명의 수지 조성물은 이상적인 재료가 될 것이다.

상기 설명으로부터 본 발명을 다양하게 변형 및 변화시킬 수 있음은 물론이다. 따라서, 하기 청구 범위의 범위내에서 본원에 구체적으로 기재한 것 이상으로 본 발명을 수행할 수 있음은 물론이다.

#### 발명의 효과

산 불안정기 함유 수지 및 광산발생제를 포함하는 본 발명의 감방사선성 수지 조성물은 저장 인정성 뿐만 아니라 레지스트로서의 감도, 해상도 및 기공 안정성이 매우 향상된 것이다. 따라서, 본 발명의 감방사선 성 수지 조성물을 사용하여 반도체를 제조하면 그 수율이 향상될 수 있다.

### (57) 청구의 범위

#### 청구항 1

(A) 하기 화학식 I의 구조를 갖는 산 불안정기 함유 수지, 및 (B) 광산발생제를 포함하는 감방사선성 수지 조성물.

<화학식 1>

상기 식에서.

 $\mathrm{R}^1$ 은 수소 원자, 1가 산 불안정기, 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 1 내지 6의 알릴기, 또는 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 2 내지 7의 알킬카르보닐기이고,

X'은 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 플루오르화 알킬기이며.

 $R^2$ 는 수소 원자, 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 또는 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 플뿌오르화 알킬기이다.

#### 청구함 2

제1항에 있어서, 화학식 1의 구조가 하기 화학식 1-1 내지 1-12로 이루어진 군으로부터 선택되는 하나 이상의 구조인 감방사선성 수지 조성물.

$$F_{3}C - C - H \qquad F_{5}C - C - CH_{3} \qquad F_{3}C - C - CF_{3}$$

$$OH \qquad OH \qquad OH$$

$$(1-1) \qquad (1-2) \qquad (1-3)$$

$$F_{3}C - C - H \qquad F_{3}C - C - CH_{3} \qquad F_{3}C - C - CF_{3}$$

$$C - OC(CH_{3})_{3} \qquad C - OC(CH_{3})_{3} \qquad C - OC(CH_{3})_{3}$$

$$O \qquad O \qquad O$$

$$(1-4) \qquad (1-5) \qquad (1-6)$$

# 청구항 3

(1-4)

제1항에 있어서, 화학식 1의 구조가 하기 화학식 1-3, 1-6 및 1-12로 이루어진 군으로부터 선택되는 하나 이상의 구조인 감방사선성 수지 조성물.

# 청구함 4

제1항에 있어서, (A) 하기 화학식 2의 반복 단위 (I)을 갖는 산 불안정기 함유 수지, 및 (B) 광산발생제 를 포함하는 감방사선성 수지 조성물.

<화학식 2>

상기 식에서.

 $R^1$ 은 수소 원자, 1가 산 불안정기, 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 1 내지 6의 알킬기, 또는 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 2 내지 7의 알킬카르보닐기이고,

x'은 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 플루오르화 알킬기이고.

 $R^2$ 는 수소 원자, 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 또는 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 플루오르화 일킬기이고.

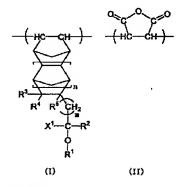
 $R^3$ ,  $R^4$  및  $R^5$ 는 각각 수소 원자이거나 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 1가 산소 함유 국성 기, 또는 1가 질소 함유 국성 기이고,

n은 0 내지 2의 정수이며,

m은 0 내지 3의 정수이다.

#### 청구항 5

제1항에 있어서. (A) 하기 화학식 3의 반복 단위 (I) 및 반복 단위 (II)를 갖는, 일칼리 불용성 또는 난용성 산 불안정기 함유 수지, 및 (B) 광산발생제를 포함하는 김방사선성 수지 조성물. <화학식 3>



상기 식에서.

 $\mathrm{R}^1$ 은 수소 원자, 1가 산 불안정기, 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 1 내지 6의 알킬기, 또는 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 2 내지 7의 알킬카르보닐기이고,

x<sup>1</sup>은 탄소 원자수 1 내자 4의 작쇄 또는 분지쇄 플루오르화 알킬기이고.

R<sup>2</sup>는 수소 원자, 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 또는 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 품루오르화 알킬기이고,

 $m R^3$ ,  $m R^4$  및  $m R^5$ 는 각각 수소 원자이거나 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 1가 산소 함유 극

성 기, 또는 1가 질소 함유 극성 기이고.

n은 0 내지 2의 정수이며.

m은 0 내지 3의 정수이다.

#### 청구항 6

제5항에 있어서, 수지 성분 (A) 중의 반복 단위 (I)의 합량이 총 반복 단위의 1 내지 50 몰%인 감방사선 성 수지 조성물.

#### 정구한 7

제1항에 있어서, 알칼리 불용성 또는 난용성 산 불안정기 함유 수지 (A)가 히기 화확식 4의 반복 단위 (Ⅰ). 반복 단위 (Ⅱ) 및 반복 단위 (Ⅲ)을 갖는 것인 감방사선성 수지 조성물.

#### <화학식 4

#### 상기 식에서.

 $\mathbf{R}^1$ 은 수소 원자, 1가 산 불안정기, 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 1 내지 6의 말킬기, 또는 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 2 내지 7의 알킬카르보닐기이고,

x<sup>1</sup>은 탄소 원자수 1 내지 4의 작쇄 또는 분지쇄 플루오르화 알킬기이고.

 $R^2$ 는 수소 원자, 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 또는 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 플루오르화 알킬기이고,

 ${\sf R}^3.\ {\sf R}^4$  및  ${\sf R}^5$ 는 각각 수소 원자이거나 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 1가 산소 함유 국성 기, 또는 1가 질소 함유 국성 기이고,

n은 0 내지 2의 정수이고.

m은 0 내지 3의 정수이고.

β<sup>6</sup>는 수소 원자 또는 메틸기이며.

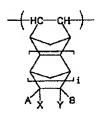
 $B^7$ 은 각각 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 또는 탄소 원자수 4 내지 20의 1가 지환족 탄화수소기 또는 그의 유도체이거나, 또는  $B^7$  중 임의의 2개가 결합하여 탄소 원자수 4 내지 20의 2가 지환쪽 탄화수소기 또는 그의 유도체를 형성하고, 나머지  $B^7$ 은 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 알 킬기, 또는 탄소 원자수 4 내지 20의 1가 지환쪽 탄화수소 또는 그의 유도체이다.

# 청구항 8

재7항에 있어서, 화학식 4의 반복 단위 (III)의 -COO-C(R<sup>7</sup>)과가 t-부쪽시카르보님기, 1-메틸시클로펜틸목시 카르보님기, 1-메틸시클로헥실목시카르보닐기, 및 하기 식 (ii-1), (ii-2), (ii-10), (ii-11), (ii-13), (ii-14), (ii-16), (ii-17), (ii-22), (ii-23), (ii-34), (ii-35), (ii-40), (ii-41), (ii-52) 또는 (ii-53)으로 표시되는 기로 이루어진 군으로부터 선택되는 하나 이상의 기인 감방사선성 수지 조성물.

# 청구항 9

제5항에 있어서, 앞칼리 불용성 또는 난용성 산 불안정기 함유 수지 (A)가 하기 화학식 7의 산 불안정기 함유 반복 단위를 추가로 포함하는 것인 감방사선성 수지 조성물. <화학식 7>



상기 식에서.

A 및 B는 각각 수소 원자이거나, 또는 산의 존재하에 분해되어 산성 관능기를 생성하는 탄소 원자수 20 이하의 산 불안정기이며, A 및 B 중 적어도 하나는 산 불안정기이고,

X 및 Y는 각각 수소 원자이거나 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 1가 알킬기이며,

i는 0 내지 2의 정수이다.

#### 청구항 10

제9항에 있어서, 성분 (A)에서 화학식 7의 반복 단위가

하기 화학식 8의 화합물.

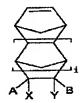
5,6-디(t-부톡시카르보닐메톡시카르보날)비시클로[2.2.1]햅트-2-엔,

8-메틸-8-t-부톡시카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7.10</sup>]도데크-3-엔. 및

8-메틸-8-t-부록시카르보닐메톡시카르보닐테트라시클로[4.4.0.1<sup>2.5</sup>.1<sup>7,10</sup>]도데크~3-엔

으로 이루어진 군으로부터 선택되는 하나 이상의 화합물로부터 유래된 것인 감방사선성 수지 조성물.

#### <화학식 8>



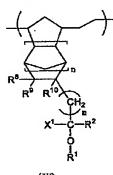
상기 식에서, A 및 B 중 하나 또는 모두가 t-부톡시카르보닐기, 1-메틸시클로펜틸옥시카르보닐기, 1-메틸 시클로헥실옥시카르보닐기, 또는 식 (ii-i), (ii-2), (ii-10), (ii-11), (ii-13), (ii-14), (ii-16), (ii-17), (ii-22), (ii-23), (ii-34), (ii-35), (ii-40), (ii-41), (ii-52) 및 (ii-53)의 기이고: A 및 B의 나머지, X 및 Y가 수소 원자이며: i가 0이거나,

A 및 B 중 하나 또는 모두가 t-부톡시카르보날기, 1-메틸시클로펜탈옥시카르보날기, 1-메틸시클로헥실옥시 카르보날기, 또는 식 (ii-1), (ii-2), (ii-10), (ii-11), (ii-13), (ii-14), (ii-16), (ii-17), (ii-22), (ii-23), (ii-34), (ii-35), (ii-40), (ii-41), (ii-52) 및 (ii-53)의 기이고: A 및 B의 나머지, X 및 Y가 수소 원자이며: i가 1이다.

#### 정구항 11

제1항에 있어서, (A) 하기 화학식 5의 반복 단위 (IV)를 갖는 산 불안정기 함유 수지, 및 (B) 광산발생제를 포함하는 감방사선성 수지 조성물.

#### <화학식 5>



(IV)

상기 식에서.

 $\text{R}^1$ 은 수소 원자, 1가 산 불안정기, 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 1 내지 6의 알킬기, 또는 산 불안정기가 없는 탄소 원자수 2 내지 7의 알킬카르보닐기이고,

X<sup>1</sup>은 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분지쇄 플루오르화 알킬기이고.

 $\text{R}^2$ 는 수소 원자, 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄 또는 분지쇄 알킬기, 또는 탄소 원자수 1 내지 10의 직쇄

59~58

또는 분지쇄 플루오르화 알킬기이고.

 $\mathbf{R}^{8}$ ,  $\mathbf{R}^{8}$  및  $\mathbf{R}^{10}$ 은 각각 수소 원자이거나 탄소 원자수 1 내지 4의 직쇄 또는 분자쇄 알킬기, 1가 산소 함유 국성 기, 또는 1가 질소 함유 국성 기이고.

n은 0 내지 2의 정수이며.

m은 0 내지 3의 정수이다.

청구항 12

제1항에 있어서, 성분 (B)의 광산발생제가 오늉염 화합물, 할로겐 함유 화합물, 디아조케론 화합물, 술폰 화합물 및 술폰산 화합물로 이루어진 군으로부터 선택되는 1종 이상의 화합물인 감방사선성 수지 조성물.

천구**한 1**5

제1항에 있어서, 산 확산 조절제로서 질소 함유 유기 화합물을 추가로 포함하는 김방사선성 수지 조성물.

청구항 14

제13항에 있어서, 질소 함유 유기 화합물이 하기 화학식 10의 화합물, 분자 내에 2개의 질소 원자를 갖는 화합물, 3개 이상의 질소 원자를 갖는 폴리아미노 회합물 또는 중합체, 4급 암모늄 히드록시드 화합물, 아 미드기 항유 화합물, 우레아 화합물, 및 질소 함유 헤테로시클릭 화합물로 이루어진 군으로부터 선택되는 것인 감방사선성 수지 조성물.

<화학식 10>

상기 식에서,  $R^{12}$ 는 각각 수소 원자, 치환되거나 비치환된 직쇄, 분지쇄 또는 시클릭 알킬기, 치환되거나 비치환된 아릴기, 또는 치환되거나 비치환된 아르알킬기이다.

청구항 15

제1항에 있어서, 산 불안정 유기 기를 갖는 지환족 참가제를 추가로 포함하는 감방사선성 수지 조성물.

천구한 1F

제15항에 있어서, 지환족 참가제가 아다만탄 유도체, 데옥시콜레이트, 라토콜레이트 및 2,5-디메틸-2,5-디(아다만틸카르보닐옥시)핵산으로 이루어진 군으로부터 선택되는 1종 이상의 화합물인 감방사선성 수지 조성물.